مخاطر المواد المضافة في المنتجات الغذائية

وموقف التشريعات الدولية منها المواد الملونة

إعداد

الدكتور/ محمد محمد هاشم

أستاذ بجامعة القاهرة مستشار – جامعة القاهرة لشؤون التغذية (سابقا) مستشار – علمى لهيئة المواصفات والمقاييس لدول مجلس التعاون لدول الخليج المربية لشؤون التغذية (سابقا) خبير الصناعات الغذائية بالدار السعودية للخدمات الاستشارية (سابقا)



الكتباب : المواد المضافة في المنتجات الغذائية جـ ٢

المؤلــــــف : د . محمد محمد محمد هاشم

رقسم الإيسداع: ٣٤٦٤

تاريخ النشر: ٢٠٠٢

الترقيم الدولي : 2 - 648 - 215 - 977 الترقيم الدولي

حقوق الطبع والنشر والاقتباس محفوظة للناشر ولا يسمح بإعادة نشر هذا العمل كاملا أو أي قسم من أقسامه ، بأي شكل من أشكال النشر إلا بإذن كتابي من الناشر

نساشسر : دار غريب للطباعة والنشر والتوزيع شركة ذات مسئولية محدودة

الإدارة والمطابع: ١٢ شارع نوبار لاظوغلى (القاهرة)

ت: ۷۹۶۲۰۷۹ فاکس ۷۹۶۲۰۷۹

الـــــــوذيـــع : دار غريب ٣,١ شارع كامل صدقى الفجالة – القاهرة

ت ۱۰۲۱۰۷ – ۱۹۰۷۱۰۹ ت

إدارة التسويق } ١٢٨ شارع مصطفى النحاس مدينة نصر – الدور الأول

ت ۱۱۸۳۷۲ - ۲۷۳۸۱ ت

الجيزء المونة

عداد

الدكتور/ محمد محمد هاشم

أستاذ بجامعة القاهرة مستشار – جامعة القاهرة لشؤون التغذية (سابقا) مستشار – علمى لهيئة المواصفات والمقاييس لدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية لشؤون التغذية (سابقا) خبير الصناعات الغذائية بالدار السعودية للخدمات الاستشارية (سابقا) , •





قسدمسة:

المواد الملونة المستخدمة في المواد الغذائية إماً أن تكون طبيعية وإماً أن تكون اصطناعية .

المواد الملونة الطبيعية هي : مواد يتم استخلاصها من مصادر نباتية أو حيوانية أو معدنية أو أي مصادر أخرى بواسطة مركب وسيط أو بدونه وتضاف إلى المادة الغذائية منفردة أو من خلال تفاعلها مع مادة أخرى لإكسابها لوناً عميزاً .

وهذه المواد الملونة الطبيعية تستخدم منذ وقت طويل دون إحداث أي أضرار بالصحة وتستخدم في الخضراوات والحبوب ومنتجاتها . ولا توجد معلومات أو دراسات كافية للمواد الملونة الطبيعية .

ويمكن الحصول على الملونات الطبيعية في أشكال مختلفة مثل بودرة للنباتات أو مستخلص لبودرة النباتات .. ومنذ وقت طويل وعلماء النبات يقومون بتشريح النباتات ويدرسون أنسجتها لتعيين الكيفية لهذه المواد الملونة مثل صبغات اللازوردي والقرمز وكراميل.

مواد ملونة عضوية اصطناعية : وهي مواد يتم تصنيعها كيميائياً أو بأي طريقة مماثلة وتضاف إلى المواد الغذائية منفردة أو من خلال تفاعلها مع مادة أخرى لإكسابها لوناً مميزاً.

تماثل وتشابه الصبغات يرهق الباحثين فيها كثيراً وخاصة الصبغات التي تذوب في الماء لأن معظم هذه الألوان مخصصة أو معينة أو مرتبة بصفات معينة لاستخدامها كمادة ملونة.

واللجنة المنظمة المنبئقة من منظمتي الفاو والصحة العالمية لم تتطرق لحدود النقاوة لعدد كبير من الملونات وذلك لعدم وجود مواصفات لبعض الملونات العضوية الاصطناعية للأغذية وكذلك لعدم وجود تعليل كاف في متناول اليد. وكما توصي اللجنة باستخدام مواصفات لاستخدام الملونات العضوية الأصطناعية للأغذية مثل اللون الأرجواني والأمارانس (Amaranrh) وأصفر الغروب (Sun set yellow) وترترازين. وزيادة على ذلك مواصفة للألوان الاصطناعية من المواد غير الكبرية الترات ذات الأمين العطري (Non-sulphonated aromatic amines) وذلك لخطورته على الصحة العامة

للإنسان ولا تزيد في هما عدم النقاوة على ٠,٠٠٪ ولا يمكن - تحت أي ظرف من الظروف - أن تستخدم الأمينات (amines) كمادة ملونة لما تسببه من مرض السرطان.

واللجنة المكونة من منظمتي الفاو والصحة العالمية جمعت ملونات الأغذية واختبرتها، لتقف على الوصف الكيميائي لها وقامت بتقسيمها إلى أربعة أصناف :

- ١ ملونات غذائية مُعَدُّ لها مواصفات.
- ٢ ملونات غذائية ليس لها مواصفات حالية .
- ٣ ملونات غذائية لها تركيب كيميائي ولم تسمح بها اللجنة لعدم الاقتناع الكامل
 بمواصفتها .
- ٤ ملونات غذائية لم تحاول اللجنة عمل مواصفة لها وذلك لعدم توافر دراسة عن سميتها
 أو تكون هذه الألوان خطيرة وغير مرغوب فيها لحماية الإنسان منها .

وفي هذه النشرة نلقي الضوء على الملونات الغذائية الطبيعية والاصطناعية وموقف التشريعات الدولية منها وطرق الكشف عنها ، وذلك تبعاً للمراجع المتاحة.

ونحن نقدم هذا المجهود المتواضع حول هذا الموضوع ولا نجزم بأن هذه النشرة خالية خال من كل عيب فالكمال لله وحده راجين أن نستفيد من النقد البناء من الزملاء والعاملين والمتخصصين في هذا المجال حتى يمكن صقل وتعديل هذه النشرة في طبعة قادمة بإذن الله .

ونرجو من الله العلي القدير أن يجعلها ذا فـائدة لكل من يعمل في هذا المجال خالصـاً لوجه الله تعالى وصلى الله على سيدنا محمد وعلى آله وصحبه وسلم .

المؤلف

البسابالأول

الملونات الغذائية الطبيعية

كانشازانشين (g) Canthaxanthin إي ٢٦١

يصنف هذا اللون في فئات 1 و A .

النوع: كاروتينويد Carotenoid ،

اللمون: برتقالي إلى أحمر في الزيت والمذيبات العضوية .

رقم الدليل اللوني:

- دي جي اف ليبنسميتل برتقالي Lebensmittel - orange رقم ٧٩

- اي اي س رقم ١٦١٩ اي .

- كانثازانئين رقم ٤٠٨٥٠ (١٩٧٥).

الاسم الكيميائي: ترانز كانثازانثين Trans - Canthaxanthine

 $C_{40}H_{52}O_{2}$: الصيغة الكيميائية

الصيغة البنسائيسة:

X----X

الوزن الجزيئي: ٦٤,٨٦

الخيواص:

- كانثازانثين لا يقل عن ٩٦٪ من C₄₀H₅₂O₂ .

- بلوراته بنفسجية اللون يجوز أن تذوب في الزيت والدهن والمذيبات العضوية والماء وينتشر اللون فيها كبودرة أو حبيبات أو كبسولات وتعطى لوناً برتقالياً إلى أحمر .
 - لا يذوب في الماء والايشانول.
 - قليل الذوبان في زيوت الخضراوات.
 - يذوب في الكلوروفورم.
- نقطة انصهاره ۲۱۰س مع التحلل . لون كانثازانثين في الأسيتون يختفي بعد إضافة صوديوم نيتريت وحامض
- محلول كانشازانثين في الكلوروفورم يتحول إلى أزرق عند إضافة كاشف کار - بریس Carr- price reagent
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المعادن الثقيلة لا تزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - رماد السلفات لا يزيد على ٠,١٪ من المادة الملونة .
 - كانثازانثين لا يؤثر على فيتامين أ.
 - ليس له أي تأثير سمى في حيوانات التجارب.

المسلور:

يوجد في عش الغراب Mushroom والكانتريلي

Cantharellus cinnabarinus

وفي ريش الطيور Plumag وبرتقـــال الفلامنجو

Oragne of flamingoes

وفي مختلف الطيور الغريبة exotic birds وفي القشريات crustacea والأسماك.

- ويستخلص على هيئة صبغة كاروتين من المشروم ومن ريش الفلامنجو

الاستعمال: كمادة ملونة - برتقالي.

أضــــراره: غير معروف.

المنتجات التي يستخدم فيها:

رح البسكويت.

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الانسان

بيــتا – آبو – ۸– كاروتيـنــــال 160 (e) Beta - Apo - 8 - Carotenal

يصنف هذا اللون في فئات ½ و Ab .

النسوع: كاروتينويد Carotenoid

اللــون: برتقــالي إلى أحمر في الزيوت والمذيبات العضــوية

رقم الدليل اللوني :

دي إف چي لينسميتل برتقالي

اي اي س رقم ١٦٠ e

بيتا - أبو - ٨ - كاروتينال رقم ٤٠٨٢٠ (١٩٧١)

الاسم الكيميائي: ترانز - بيتا - آبو - ٨ - كاروتيال

Trans - beta - apo - 8 - Carotenal

الصيغة الكيميائية: C₃₀ H₄₀ O

الصيغة البنائيــة:

الوزن الجزيستي: ٤١٦,٦٥

الخــواص:

- آبو كاروتينال لايقل عن ٩٦٪ من C₃₀ H₄₀ O -
- بلوراتها بنفسجية اللون، يجوز أن تذوب في الزيت والدهن أو في المذيبات العضوية أو في الماء، إذا كانت بودرة أو حبيبات أو كبسولات ينتج عنها لون برتقالي إلى الأحمر.
 - مصدره طبيعي من النباتات .
 - تذوب في الايثالنول وزيوت الخضراوات والكلوروفورم .
 - نقطة الانصهار ١٣٦ ١٤٠ س.
 - عتص في محلول سيكلوهكسان .
- لون أبو كاروتينال في الأسيتون يختفي بعد إضافة نيتريت الصوديوم عدة مرات وحامض الكبريتيك .
- آبو كاروتينال يتغير لونه إلى الأزرق في الكلوروفورم عند إضافة كاشف كاربريس Carr - price .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المعادن الثقيلة لا تزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - رماد السلفات لا يزيد على ٠,١٪ من وزن المادة الملونة .
 - يوجد في الخضراوات وفي الموالح .
 - يخرج مع براز وبول حيوانات التجارب المعاملة بالمادة الملونة .
- يغير لون كبد ودهن القرود إلى اللون البرتقالي بعد تغذيتهم بالمادة الملونة .

- كما أمكن فصله من مح بيض الدجاج والمعطى لهم المادة الملونة مع تأثيره الغامق على المح .
 - يتحول في الجهاز الهضمي للفثران إلى فيتامين أ .
- يقلل من وزن خصية الفران التي أعطى لها المادة الملونة في المعدة لمدة ه أيام في الأسبوع لمدة ٣٤ أسبوعاً ومع ذلك لم تتأثر خصوبة الفئران .
- ليس له تأثير على الفئران عند تناولهم الدواء لمدة بسيطة ما عدا ظهور بعضُ النقطُ الملونَةِ في الأنسجة وفي الكُلي وَّفي غدة الأدرينالين .
 - يستعمل كمادة ملونة برتقالي الأصفر المحمر .

موقف التشريعات الدولية

المقدار المسموح بتناوله يومياً هو صفر - ٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الانسان.

المقدر في المراج والمراج والمر

بيتا – كاروتين Beta - Carotene) إي اي

يصنف هذا اللون في فتات 🌯 و Ab .

الناوع: كاروتينويد Carotenoid

اللـــون: أصفر - برتفالي

الاسم الكيميائي: بينا - كارونين B - Carotene

الصيغة البنائيسة:

الوزن الجزيئي: ٣٦,٨٩

الخــواص:

- بیتا - کاروتین لا یقل عن ۹۶٪ ولا بعادل أکثر من (۱۰٪ من بیتا - کاروتین (C₃₀ H₅₆)

- بلوراته ذات لون أحمر .

- لا يذوب في الماء والإيشانول والميشانول .

- تذوب في زيت الخضراوات .
- نقطة الانمهار ١٧٦° ١٨٢°س.
- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- المعادن الثقيلة لا تزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - رماد السلفات لا تزید علی ۰,۲٪ من وزن المادة الملونة .
 - الإنسان يخرج ٣٠ ٩٠ ٪ من المادة الملونة في البراز .
 - الجرعات الكبيرة تقلل من امتصاص فيتامين أ .
 - كمية بسيطة من المادة الملونة تظهر في مصل الدم .
 - المذيبات الزيتية تزيد من امتصاص المادة الملونة داخل الجسم .
- فيتامين E ضروري لعدم تسكير الإنزيمات والأحماض الموجودة في السائل الصفراوي والتي تساعد على امتصاص المواد الملونة.
- يمتص بيتا كاروتين من الجهاز الهضمي دون تغيير يذكر ويصل إلى الكبد
 ويتحول إلى فيتامين (أ) في الأمعاء والكبد والرئة والعضلات وفي المصل
 - ويخزن في الأعضاء .
- مرض الجهاز الهضمي والكبد والكلى يقلل من تحويل بيتا كاروتين إلى فيتامين أوكذلك مرض السكري والتسمم بالفسفور يحول دون تحويل البيتاكاروتين إلى فيتامين أ.
 - بيتا كاروتين يخرج مع اللبن .
 - زيادة بيتا كاروتين تسبب زيادة في فيتامين أ .
- زيادة بيتا كاروتين تقلل من تخزين أسيـتات دل جاما توكو فورول بحوالي . ۱ Labelled dL-gamma - toco pherol acetate .
- لم تظهر أي عـلامات تسمم من زيادة بيـتا كاروتين إلا اختـفاء لون الجلد على خفيف .

المسلور:

يتم استخلاصه من النباتات الطبيعية وخصوصاً من الجزر ، الأوراق الخضراء للخضراوات والطماطم والبرتقال والمشمش .

الاستعمــال:

كمادة ملونة برتقالي - أصفر وكمصدر لفيتامين (أ) في الجسم

ضـــراره:

فيسر معرونة.

المنتجات التي يستخدم فيها:

المارجـــرين الطـري ، الزبد - المارجـــرين ، الـزبادي ، القــــهـــوة بالــلبن و السندوتشات .

موقف التشريعات الدولية

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن الجسم

بیتا – آبو –۸- حمض کاروتینویك ، مثیل وإثیل ایستر Beta - Apo -8- Carotenoic Acid, Methyl or Ethyl Ester

 $\Lambda^{ ext{b}}$ و $\Lambda^{ ext{b}}$ و نئات $\Lambda^{ ext{b}}$

النوع: كاروتينويد Carotenoid

اللسون: أصغر إلى برتقالي في الزيوت والمذيبات العضوية.

رقم الدليل اللوني:

دي إف ليبنسميتل - برتقالي رقم ٩ .

اي إي سي رقم اي ١٦٠ إف

بيتا - أبو - ٨ - حمض كاروتينويك رقم ٥٢٠٨٥ (١٩٧١)

الاسم الكيميائي:

ترانز - بيتا - أبو - ٨ - حمض كاروتينوبك وميثايل أو إيثايل ايستر (C 30).

Trans - beta - apo - 8 - Carotenoic acid, methyl or ethyl ester (C₃₀)

الصيغة الكيميائية:

 $C_{32} H_{44} O_2$ (ethyl ester) or $C_{31} H_{42} O_2$ (methyl ester)

Where R = methyl or ethyl ester

ر = ميثايل أو إيثايل ايستر

الوزن الجزيستي:

٤٦٠,٧٠ (إيثايل ايستر) أو ٤٤٦,٧٠ (ميثايل ايستر)

الخـــواص:

- بلورات المادة الملونة حسراء ويجوز أن يكون لوناً أصفر إلى برتقالي في
 الزيت والدهن أو المذيبات المعدنية أو الماء وتكون على هيئة بودرة أو
 حبيبات أو كبسولات في السوائل السابق ذكرها .
 - لا يذوب في الماء والايثانول .
 - يذوب في زيوت الخضراوات والكلوروفورم.
 - نقطة الانصهار ١٣٤ ١٣٨ س.
- لون حمض آبو كاروتيونيك ايستر يختفي في الاسيتون بعد إضافة نيتريت الصوديوم عدة مرات .
- لون حمض آبو حمض كارتينويك ايستريتغير في الكلوروفورم إلى اللون الأزرق عندما يوضع عليه كاشف كار بريس Carr-price .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المعادن الثقيلة لا تزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - رماد السلفات لا يزيد على ٠,١ ٪ من وزن المادة الملونة .
 - تُفْرَز معظم المواد الملونة مع البــراز .
- المادة الملونة لا تؤثر على الفئران إلا أنها تقلل من حجم الحصية عندهم وعلى

الرغم من ذلك لا تؤثر على الحيوانات المنوية عندهم .

ظهور نقط ملونة في الكبد والكلى في الفئران المعطى لها المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الحيوان .

منتی رونتی

ثاني أكسيد التيتانيوم إي ١٧١ Titanium Dioxide

. $ext{CI}^{ ext{b}}$ و $ext{I}^{ ext{a}}$

الأسماء المرادفة:

س. اي صبغة بيضاء ٦، بيو أكسيد دي نيتان Bioxyde de titane ، اى .

اي . س مسلسل اي ۱۷۱

النسوع: مادة ملونة غير عضوية Inorganic colouring matter

اللسون: أيسض

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۷۱) رقم ۷۷۸۹۱

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۲۲۶

شــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۱٤۱۸

الاسم الكيميائي:

ثاني أكسيد التيتانيسوم .

الصيغة الكيميائية: TiO2

الـوزن الجـزيئي : ٧٩,٩٠

الخـــواص:

صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٩٩٪ في المادة الملونة.

- ثاني أكسيد التيتانيوم أبيض اللون ليس له طعم ولا رائحة لا يذوب في الماء ولا في الأحماض الخفيفة .
- يذوب في الماء مع بوتاسيوم هيدروجين سلفيت واللون الاصفر يظهر بعد إضافة ماء الاكسجين .
 - نقطة الانصهار عند ٥٠٠٠مس.
 - الباريوم لا يزيد على ٥ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٥ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - يظهر اللون في الجهاز الهضمي للفتران.
 - يفرز اللون مع البراز من الفثران التي أخذت المادة الملونة مع الغذاء .
 - توجد المادة الملونة في مختلف أجهزة الجسم والعضلات .

الاستعمال: كمادة معدنية ملونة لسطح الغذاء.

أضـــراره: غير معروفه.

المنتجات التي يستخدم فيها: غطاء للسكر، الحلوي، والحبوب.

🔑 🔑 موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السميَّة للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لمعرفة تأثيراتها المختلفة.

بودرة ألومنيوم Aluminium Powder إي ۱۷۳

الأسماء المرادفة:

س. اي صبغة معدنية CI Pigment Metal

رقم الدليل اللوني:

س. إى (١٩٧٥) رقم ٧٧٠٠٠

الاسم الكيميائي:

ألومنيوم Aluminium

الصيغة الكيميائية: AL

الوزن الذري: ٢٦,٩٨ .

التحليك : Assay

لا يقل المعدن فيه عن ٩٩٪ يحسب كألومنيوم .

اللـــون: بودرة فضية رمادية اللـون.

الخسواص:

- لا يذوب في الماء والمذيبات العضوية .
 - يذوب في حمض الكلور المخفف.
- المادة الملونة تفقد ٥,٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ٥٠٠٠س.
 - الزرنيخ لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة.

- الرصاص لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة.
- معادن ثقیلة لا تزید علی ٤٠ مللیغرام/کیلوغرام من المادة الملونة .
- ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن برمنجانات البوتاسیـــوم یکافئ ۹۹۶ ۰٫۸۹ جــرام مـــن (AL) الألومنیوم.

المصلور: طبيعي من معدن نفيس خام او من صخر البوكسيت يستخرج منه الأليومنيوم.

استعماله: يستعمل لتغطية المواد الغذائية باللون المعدني وأيضاً يستعمل في عمل أغطية للأقراص الدوائية.

كركم Curcumin إي ١٠٠

الأسماء المرادفة:

كركم - كركم أصفر -س. اي. أصفر طبيعي.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۷۱) ۷۰۳۰۰

الاسم الكيميائي:

۱٫۷ - بيز - (٤ هيدروكسيل - ٣ ميثوكسي فنيل) - هبتا - ١,٦ - دي اين

ه ۳٫۰ ديون

1.7 Bis - (4 - hydroxy - 3 methoxyphenyl) - hepta - 1.6 - diene 3.5 - dione,

١- (٤-هيدروكسي فنيل) - ٧- (٤ هيدروكسي - ٣- مثوكسي فنيل) -

هبتا ١,٦ دي اين - ٣,٥ - ديون .

1- (4 - Hydroxy Phenyl) -7- (4 hydroxy - 3 methoxyphenyl) - hepta 1.6 - diene - 3.5 dione.

۱,۷ - بيز (٤ هيدروكسي فنيل) - هبتا - ١,٦ دي اين - ٥,٥ - ديون 1.7 - Bis (4 - hydroxyphenyl) - hepta - 1.6 - diene - 3.5 - dione,

الصيغة الكيميائية:

C₁₂ H₂₀ O₆ -1

C20 H18 O5 -Y

C₁₉ H₁₆ O₄ -r

الوزن الجزيستي:

۱ - ۲۹ر۲۳

TTA, T9 - T

T. A, T9 -T

الصيغة البنائية : OH.

1. $R_1 = R_2 = -OCH_3$. 2.R1=-OCH₃.

3. $R_1 = R_2 = H$

التحليل : Assay

لا تقــل المادة الملونة عن ٩٠٪.

اللـون:

بودرة متبلرة برتقالي - أصفر .

الخسواص :

- لا يذوب في الماء .

يذوب في الأيثانول وفي حمض الخليك .

نقطة الانصهار للمادة الملونة ١٧٩ - ١٨٢س.

الاسيتون لا يزيد على ٣٠ ملليغرام/كيلوغرام من الماده الملونة .

میثانول لا یزید علی ۰۰ مللیغرام/کیلوغرام من المادة الملونة .

- إيثانول لا يزيد على ٥٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- بتروليم خفيف لا يزيد على ٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - معادن ثقيلة لا تزيد على ٤٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

المصملو: مستخلص من جذور نبات الكركم.

الاستعمال: كمُلُون برتقالي - أصفر لجميع أنواع الغذاء أو كملون للسطح فقط.

أضــــراره: غير معروف.

المنتجات التي يستعمل فيها:

الأرز ، المارجرين ، الجبن ، وكمادة منكهة للبودرة .

موقف التشريعات الدولية:

المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٢,٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الانسان.

كاروتين (طحلبي) (Carotenes (Algae) وكاروتين (خضراوات) (Carotenes (Vegetable)

الأسماء المرادفة:

بيتا كاروتين الطبيعي ، اي إن اس رقم ١٦٠ ، كاروتين طبيعي .

النسوع: كاروتينويد Carotenoid.

رقم الدليل اللوني :

بيتا كاروتين س. اي (١٩٧٥) رقم ٤٠٨٠٠

الفا كاروتين س ١٠ س (١٩٧٥) رقم ٧٥١٣٠

الاسم الكيميائي:

B - Carotene بيتا كاروتين

الصيغة الكيميائية: C40 H56

الصيغة البنائية:

$$H_3$$
C CH_3 CH_3

السوزن الجزيئي: ٣٦٦,٨٨ اللسسون: اللسسون: أحمر إلى بنفسجي أو برتقالي غامق جاف أو سائل.

الخـواص:

- لا يذوب في الماء .
- اللون يتغير في الكلوروفورم إلى الأزرق بإضافة كاربريس تي إس Carr-price Ts .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المعادن الثقيلة لا تزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - أسيتون .
 - لا تزيد على . ٥ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة منفردة أو مجمعة.
- هکسـان .
- ميٺانول.
- بروبان ۲- أو O إل (OL)
- توكوفورول Tocopherols لا يزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

المصدر: من النباتات مثل الجزر وأوراق الخضراوات والطماطم والبرتقال . الاستعمال: يستعمل كلون أصفر برتقالي وهو مصدر لفيتامين (أ) في حسم الإنسان .

أضـــراره: غير معروفة في الإنسان.

المنتجات التي يستخدم فيها:

المارجرين الطري ، الزبد ، الزبادي ، والقهوة المحضرة – الكعك الاسفنجي .

مستخلص قرمزي Cochineal Extract ای ۲۰ أو قرمـزي Or Carmines

الأسماء المرادفة:

س. أي أحمر طبيعي ٤

النسوع: انثراكيتون Anthraquinone .

اللسون: سائل أحسر عاسق.

رقم الدليل اللوني :

س. اي (۱۹۷۵) رقم ۷۵٤۷۰ .

الاسم الكيميائي:

۷- ب -د- جلیکو بیـرانوسیل - ۳ و ۵ و ۲ و ۸ - تنـراهیدروکـسیل - ۱-

مثيل - ٩ و ١٠ - ثنائي زانسرامين - ٢ - حمض كاربوكسليك .

7 - B - D - glucopyranosyl - 3 , 5 , 6, 8 - tetra hydroxyl - 1- methyl -9, 10 - dioxoanthracene - 2- Carboxylic acid .

الصيغة الكيميائية : 19 Carminic acid) الصيغة الكيميائية : الصيغة البنائية :

الوزن الجزيئي: ٤٩٢,٣٩ (Carminic acid)

الخسواص:

- $C_{22} H_{20} O_{13}$ من 7٪ من الملونة لا تقل عن 7٪ من
 - يذوب في الماء .
 - بروتين لا يزيد على ٢,٢٪ من المادة الملونة .
- ميثانول لا يزيد على ١٥٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ١ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- المعادن الثقيلة لا يزيد على ٤٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - لا تؤثر على السالمونيلا Salmonella .

المصدر: مصدره طبيعي من صفار البيض والجزر الدهني من أنثي الحشرة الجافة

داكتيلوبيس كوكس (Dactilopius Coccus (Dactilopiidae) في أمريكا الوسطى وفي الجزر وفي جزر الكناري وتحتوي على ١٠٪ من حمض كرمينيك الكارمين يحضر من الكوشينيل.

الاستعمال: كمادة ملونة حمراء.

أضرواره: تحتاج لدراسة.

المنتجات التي يستخدم فيها:

يستخدم نادراً لغـلائه الشديد ويستخدم في المنازل لتلوين الغـذاء ويستبدل برقم إي ١٢٤ في الصناعة (بونسيو ٤ ر) .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صغر - ٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان.

ريبوفلافين (لاكتوفلافين وفيتامين ب٧) إي ١٠١ Riboflavin (lactoflavin, vitamin B2)

المصدو: يتحصل عليه من الخميره.

ويوجد في الكبد والكلاوي والخضراوات الخضراء والبيض واللبن وقليل منه يُنتج في الأمعاء الغليظة بواسطة البكتريا.

الاستعمال: كمادة ملونة صفراء - البرتقالي الاصفر للمواد الغذائية وفيتامين ب٠٠.

أضرراره: ليس له مشاكل سمية.

المنتجات التي يستخدم فيها: الحسن.

كلوروفيل Chlorophyll إي ١٤٠

رقم الدليل اللوني: س إي ٧٥٨١٠

الاستعمال: كمادة ملونة خضراء وتستخدم في الطب.

أضـــراره : غير معروف. .

المنتجات التي يستخدم فيها:

الدهون والزيوت والصابون وفي الخضراوات والفاكهة المحفوظة في السوائل. Copper complexes of chlorophyll and chlorophyllins, Copper phaeophytins.

النحاس المركب للكلوروفيل (كلورفيلين ونحاس فيوفيتين) إي ١٤١

رقم الدليل اللوني: س أى ٧٥٨١٠

المصدر: من الكلوروفيل.

الاستعمال: كماده ملونه.

أضراره: غير معروفه.

المنتجات التي يستخدم فيها:

الخضراوات الخضراء والفاكهة المحفوظة في السوائل.

ذهب (سي آي ۲۷۵ (C.I. 77480) (۷۷٤۸ واي ۲۷۵)

المصدر: معدني، طبيعي.

الاستعمال: كغطاء ملون للأغذية.

أضـــراره: غير ضار ولكنه غالي الثمن.

المنتجات التي يستخدم فيها: غطاء للسكر، دقيق الحلوى.

كراميل Caramel إي ٥٠٠

المصحدر: يصنع بتأثير الحرارة أو المواد الكيميائية على الكربوهيدرات.

الاستعمال: كمادة بنية اللون وكمادة منكهة.

أضراره: يسبب نقصاً في فيتامين (٦٠ في الفتران.

المنتجات التي يستخدم فيها: الشيكولاته، الصلصة، الصابون وبيض (اسكوتش) والكعك، المخلل الحلو، البصل المخلل، الجيلي، صلصة فول الصويا، عصير الفواكسه.

أناتو، بيكسين، نوربكسين إي ٢٦٠ (ب) Annatto, Bixin, Norbixin

المسلو: صبيغة خضراوات من حبوب شجرة الأنسساتو (بكسا اورلانا Bixa Orellana).

رقم الدليل اللونى: س١٠ ٥١٠٠٥٠.

الاستعمال: كمادة ملونة صفراء.

أضـــــــراره : غير معروفـــة.

المنتجات التي يستخدم فيها: المارجرين، الجبن، الزبد، الزيوت الخاصة بالقلي.

کابانثین (کابسور یوبین) ای ۱۹۰ (حـ) Capsanthin (capsorubin)

المسمدر: مستخلص طبيعي من الفلفل الحلو.

الاستعمال: كمادة منكهة وكمادة ملونة برتقالي.

أضـــراره: غير معروفة.

المنتجات التي يستخدم فيها: الجسن الشرائح.

الكربون الأسود (كربون الخضراوات) اى ١٥٣ Carbon Black (Vegetable Carbon)

المسسدر: طبيعي من حرق النباتات.

الاستعمال: كمادة ملونة سوداء.

أضـــراره: أخطاره قليلة جداً ويمكن ان يسبب السرطان.

المنتجات التي يستخدم فيها:

عصير الفواكه المركزه ، المربى ، الجيلي .

ليكوبين (سي آي ٢٥١٧٥) إي ١٦٠د Lycopene (C.I.75125)

المصـــدر: طبيعي، يستخلص من الطماطم.

الاستعمال: كمادة ملونة حمراء.

أضـــــراره : غير معروفـــة.

زانشوفیلس Xanthophylls إي ١٦١ ليوتين Lutein إي ١٦١(ب)

المصسدر: أحد مشتقات الكاروتين الموجود في الأوراق الخضراء ويوجد في صفار البيض.

رقم الدليل اللوني: س أى ٧٥١٣٥

الاستعمال: كمادة ملونة . أصفر - أحمر .

أضـــــراره: غير معرونة .

زانشوفیلس Xanthophylls إي ١٦١ (حـ) Crytoxanthin إي ١٦١ (حـ)

المصــــدر: أحد مشتقات الكاروتين الموجود في الأوراق الخضراء ويوجد في صفار البيض.

رقم الدليل اللوني: سأى ٧٥١٣٥

الاستعمال: كمادة ملونة . أصفر - أحمر .

أضـــــراره: غير معروفة.

زانثوفیلس Xanthophylls إي ۲۱ (ف) روبيزانثين (C.I.75135) Rubixanthin

المصحدر:

أحد مشتقات الكاروتين الموجود في الأوراق الخضراء وموجود في نبات البتلا والعليق .

رقم الدليل اللوني: ٥٩١٣٥

الاستعمال: كمادة ملونيه، صفراء.

أضــــراره: غير معــروفة .

زانثوفیلس Xanthophylls إي ۱٦۱ فیولوزانثین Violexanthin إي ۱٦ (هـ)

المصلو: أحسد مشتقات الكاروتسين وخاصة من نبات نيسولاتراي كسولور (Viola Triclor).

رقم الدليل اللوني: س أى ٧٥١٣٥.

الاستعمال: كمادة ملونة - صفراء.

أضراره: غير معروف.

جذور البنجر الأحمر (بيتامين) إي ١٦٢ Beetroot Red (Betamin)

المصـــدر: مستخلص طبيعي من جذور البنجر.

الاستعمال: كمادة ملونة أحمر غامق.

أضــــراره: غير معــروفة.

المنتجات التي يستخدم فيها: الصابون.

فضــة إي ۱۷۶ <u>Silver</u>

المسلو: طبيعي كمادة معدنية.

رقم الدليل اللوني: سي آي ٧٧٨٢٠.

الاستعمال: ملون لسطح الغذاء.

اضـــراره: يسبب موت البكتريا ويسبب لوناً أزرق لجلد الإنسان وهو غير خطر .

المنتجات التي يستخدم فيها :

غطاء للسكر والحلوي.

انثوسیا نینز (شولتز ۱۳۹۶ و ۱۳۰۰) إي ۱۳۳۳ (Anthocyanins (Schultz 1394 and 1400)

المصدر: من صبغات النباتات الطبيعية

الاستعمال: كمادة ملونة للغذاء أحمر، أزرق، بنفسجي

أضــــــراره: غير معروفة.

كربونات الكالسيوم (طباشير سي إي ٧٧٢٠) إي ٧٧٠ Calcium Carbonate (Chalk, C.I.77220)

المصملو : موجود طبيعي كمعدن

الاستعمال: قلوي، مغلظ، وملون لسطح الغذاء

أضـــراره: غير معرونة.

المنتجات التي يستخدم فيها :

الخبز، البسكويت، الكعك، الجيلاتي، الحلوي، الفيتامينات.

البابالثاني الملونات الغدائية الاصطناعية



أمارانس (اللون الأرجواني الداكن) Amaranth إي ١٢٣

يصنف هذا اللون في فئات IB و Ab .

الأسماء المرادفة: أحمر غذائي ٩ سي . أي و أحمر ٢ إف دي و س و روت ٣ لى و بوردوکس اس ۱۲۳ ای و آمارانس.

النوع: أحادي النيتروجين Monoazo

اللـــون: أحمر.

رقم الدليل اللوني:

س. أيّ. (١٩٥٦) رقم ١٦١٨٥ . س. أي. (۱۹۲٤) رقم ۱۸٤ . شولتز schultz (۱۹۳۱) رقم ۲۱۲

الاسم الكيميائي:

ملح ثلاثي الصوديوم ١ - (٤ سلفو - ١ - نافشيلازو) - ٢ - نافشول -٣,٦ - ثنائي حامض السلفون .

Trisodium salt of 1- (4- sulfo -1- naphthylazo) -2naphthol - 3,6-disulfonic acid

الصيغة الكيماوية:

 $C_{20} H_{11} N_2 Na_3 O_{10} S_3$

الوزن الجزيئي: ٦٠٤,٤٨.

الخـــواص:

١ - أمارانس لون غذائي يذوب في الماء .

٢ - اختبارات النقاوة:

- محتويات صبغة الأمارانس لا تقلل عن ٨٥٪ بعيارية كلوريد التسية انوس م Titanous Chloride وتزن ١,٩٠٠ – ١,٩٠٠ غسرام يستخسدم ١٠ غسرام من ثلاثي سترات الصوديوم كمحلول ضابط للصبغة buffer
- ۱ ملیلستر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانوس یکسافی ۱،۱۹۱۱ غیرام من C₂₀H₁₁N₂O₁₀S₃Na₃
 - تفقد صبغة الامارانس ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ٣٥٠ س.
- الكلوريد والسلفات تحسب كملح الصوديوم في المادة الملونة ولا تزيد على ١٥٪.
 - المادة غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام في الأمارانس .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام في الامارانس.
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات المتوسطة لا تزيد على ٠,٠٪ من المادة الملونة.
 - لا يذوب منه أكثر من ٢ر٠٪ بالإثير.

تأثيرات الأمارانس:

- يوجد اللون في السائل المراري بعد ٦ ساعات من الحقن بنسبة ٥٣٪ من كمية اللون المعطاة بالحقن في الوريد للفئران .
- يخرج اللون مع البراز بنسبة ٥٠,٠٪ بعد ٤٨ ساعة من إعطائه بالفم في الفئران .
- يمتص اللون من الجهاز الهضمي بنسبة ٢,٨٪. أيض المادة الملونة في البول والسائل المراري نتيجة انخفاض انشطار رباط النيتروجين بين ١- أمين -٤- حامض سالفون نفشالين و ١- أمين -٢- هيدروكس ٣,٦ حامض سالفو نافثالين
- (1-amino -4-naphalene sulphonic acid and 1 amino 2hydroxy 3.6 naphthalene - disulphonic acid
- المركب السابق أيضاً يوجد في البراز وتلعب الإنزيمات الموجودة بالكبد دوراً في تخفيض رابطة النيتروجين الموجودة باللون وهذا يلعب دوراً بسيطاً في عملية الأيض (وهي مجموع العمليات المتصلة ببناء البروتوبلازم ودثورها وبخاصة التغيرات الكيميائية في الخلايا الحية التي بها تؤمن الطاقة الضرورية للعمليات والنشاطات الحيوية والتي بها تمثل المواد الجديدة للتعويض عن المندثر منها).

- نقص المادة الملونة في الأمعاء يرجع إلى تأثير بكتريا الأمعاء عليها .
- يظهر نقص في فيتامين وأ، وزيادة مادة الجلوتاثيون (glutathione) في كبد وطحال الففران عند إعطائهم الامارانس مدة طويلة .
 - الأمارانس ليس له تأثير على بكتيريا الإيشريشيا كولي (E. Coli) .
- المادة الملونة (الأمارانس) ليس لها تأثير استروجيني على الفئران عند
 حقنها بالمادة لمدة قصيرة (٣ أيام) .
- عند تغذية الجرذان بالأمارانس لمدة ٤٧٧ يوماً لم يلاحظ تكوين أورام ليفية (tumours).
- الأمارانس يقلل وزن إناث الفعران عن الذكور وذلك ناتج عن الاستفادة بالغذاء عن استهلاكه.
 - يزيد من وزن الكبد والكلى في الفئران.
- يسبب الامارانس تكوين سرطان الكارسينوما (Carcinoma) في الفئران بتغذيتهم بالمادة الملونة (الأمارانس) لمدة ٨٣٠ يوماً .
 - تظهر صبغة الامارانس بوضوح في غدد الجهاز الهضمي للفثران .
- ظهور نقط حبيبية في المعدة والأمعاء الدقيقة وفي بعض الأحيان في الأمعاء
 الغليظة في الفتران .
 - ظهور ورم ليفي في الغدد الليمفاوية في الفعران .
 - يقلل من وزن الأجنة في الفيران .
 - يحدث سرطاناً في الثدي في الفتران.
 - المصدر: صناعي . صبغة القطران الطبي وصبغة الآزو .
 - استعماله: كمنادة ملونة حمراء.

- أضراره: لا يعطى للأفراد الحساسين للاسبرين ويسبب أرتيكاريا (طفح جلدي).
- المتحات التي يستخدم فيها: الشوربة ، الكعك ، فيتامين ج السائل والفطائر بالفواكه والجيلي .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٠,٧٥ ملليغرام كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

أزرق براق إف . سي . إف Brilliant Blue FCF إي ١٣٣

 $_{ ext{B}}$ يصنف هذا اللون في فتات $_{ ext{B}}$ و

الأسماء المرادفة:

أزرق غذائي ٢ س . أي و أزرق اس و إف دي و أزرق براق إف س إف .

النسوع: تراي أريلمثان Triarylmethane

اللسون: الأزرق.

رقم الدليل اللونى:

س. أي (۱۹۷۱) رقسم ۲۰۹۰ س. أي (۱۹۲۶) رقسم ۲۷۱ شولتز Schultz (۱۹۳۱) رقم ۷۷۰.

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم ٤ [(٤ - (ن - إيثيل - ب - سلفوبنزيـل أمين) - فينيل) - (٢ - سلفـونيـمفـينيل) - مـيثـيلين] - (١ - (ن - إيثـيل - ن - ب - سلفـو بنزيل) -٥,٢ سيكلوهكسا داي نيمين) .

Disodium salt of 4 - [4 - (N - ethyl -p- sulfobenzylamino) - phenyl] -2- sulfoniumphenyl) - methylene } - (1-(N-ethyl - N - P - Sulfobenzyl) - Δ 2.5 - Cyclo hexadienimine) .

الصيغة الكيميائية:

C₃₇ H₃₄ N₂ Na₂ O₉ S₃

الخسواص:

١- يذوب في الماء .

٢- اختبارات النقـــاوة .

- الصبغة لا تقل عن ٥٥٪ بعيارية كلوريد التيتانوس titanous chloride وتزن ٨٠٠ ٩٠، غرام من أزرق براق اف س اف . يستخدم ١٥ غرام من ترترات هيدروجين الصوديوم كمحلول ضابط (buffer) للصبغة .
 - من ۱۰٫۱ ن کلورید تیتانوس یکافئ ۱۰٫۳۹۶۰ غرام من $C_{37}\,H_{34}\,N_2\,O_9\,S_3\,Na_2$
 - تفقد صبغة أزرق براق إن س إف ١٥٪ من وزنها عند ١٣٥ س .
 - في المادة الملونة يحسب الكلوريد والسلفات كملح صوديوم .
 - المادة غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من وزن المادة الملونة .

- لا يذوب منه أكثر من ٢ر٠٪ بالاثير.
- لا يفصل أكثر من ٠,٢٪ أزرق براق في الايثير.
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- كروميوم لا يزيد على · ٢ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٣٪ من المادة الملونه.
 - الصبغات المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونه .

المصدو: صناعي (صبغة القطران).

الاستعمال : كمادة ملونة زرقاء وتسبب لوناً أحضر مع التاترازين .

المنتجات التي يستخدم فيها: البزلاء المعلبة.

تأثسيرات أزرق براق إف . س . اف

- يخرج أزرق براق مع البراز بدون تغيير لمدة ٤٠ ساعة من الإعطاء للفئران .
 كما يظهر اللون في السائل المراري في الفئران والأرانب والكلاب .
- عند تغذية الفتران بالمادة الملونة لمدة قصيرة لم يظهر أوراماً ليفية Tumours
 - المادة الملونة ليس لها تأثير استروجيني في الفئران .
- بحقن الفئران مرتين في الأسبوع بالمادة الملونة لمدة تشراوح من ٣٧٣ يوماً
 إلى ٤٣٤ يوماً ظهر سرطان فيبروساركوما
 Fibrosarcomas في مكان
 حقن اللون .
- بتغذیــة الجرذان لمدة طویلة بإعطائهم ۱ مللیغرام یــومیاً لمدة ۵۰۰ ۷۰۰ یوم لم یظهر علیهم أعراض سرطانیة .

- بحقن الفئران لمدة طويلة تحت الجلد باللون (٩٤ ٩٩ أسبوع) ظهر سرطان فيبروساركوما Fibrosarcomas .
- توجد صبغة أزرق براق بوضوح شديد في غدد المعدة وكما يظهر بعض
 حبيبات في الأمعاء بعد تغذية الفئران بالمادة الملونة لمدة ٢٠٠ يوماً .
- يحدث وفيات في الفشران بنسبة ٣٪ وذلك لوجود عدوى في الجهاز التنفسي .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ١٢,٥ ملليغرام /كيلوغرام من وزن جسم الانسان .

أحمر ليموني ٢ Citrus Red No. 2

یصنف هذا اللون فی فئات $^{\mathrm{a}}$ و $^{\mathrm{cl}^{\mathrm{b}}}$.

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo

اللون: أحمر - برتقالي.

رقم الدليل اللوني :

اس. أي (١٩٥٦) رقىم ١٢١٥٦

اي إي سي رقم اي ١٦٠ إف

الاسم الكيميائي:

۱- [۵ر۲ داي ميثوكيفينيل) آزو] -۲- نافشــول

1-[(2.5 - Dimethoxy phenyl) azo)] -2- naphthol.

الصيغة الكيميائية

 $C_{18} H_{16} N_2 O_3$

الصيغة البنائية:

$$OCH_3$$
 OH
 CH_3O

الوزن الجسزيئي: ٣٠٨,٣٤

الخــواص:

- أحمر ليموني ٢ يذوب في الزيسوت .
- تحتوي صبغة المادة الملونة على ما لا يقل عن ٩٨٪ بعيارية كلوريد تيتانوس وتزيد على ٩٠,٣ - ٠,٣٥ جرام من المادة الملونة .
 - يذوب في الكحول.
- يستخدم ١٥غـراماً من ترترات هيدروجينات الصوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.
- ، ملیل من اوف کلورید تیتانوس یک افئ ۰,۰۰۷۷۰۹ غسرام من $C_{18}\,H_{16}\,N_2\,O_3$
 - لا يذوب في الماء أكثر من ٣٠٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد التي لا تذوب في كربون تتراكلوريد لا تزيد على ٥,٥٪.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ١ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة الملونة .
 - داي ميثوكسي أنيلين Dimethoxy aniline ، بيتا نافثول Beta - naphtol لا يزيدون معاً على ٥٠٠٪ .
- المادة الملونة تخرج مع البراز والبول بعد ٤٨ ساعة من إعطائها بالفم للفئران .
 - يقل اللون نتيجة تقليل رابطة النيتروجين في المادة الملونة داخل الجسم .
 - يظهر اللون أيضاً في دهن الجسم .
 - يتكسر اللون بواسطة البكتريا الموجودة في البراز .
 - يقلل نشاط جسم حيوانات التجارب.

- يفقد الحيوان الشهية .
- يقلل من عدد كرات الدم الحمراء في حيوانات التجارب ويزيد من عدد كرات الدم البيضاء .
 - يزيد من وزن الكبد والكلى والطحال.
 - يسبب ظهور سرطان في دم الكلاب Haemopoietic hyperplasia -
- يسبب ظهور تضخم في الرأس والرقبة والقفص الصدري وكذلك الأرجل
 الأمامية في حيوانات التجارب نتيجة إعطاء هذا الحيوان المادة الملونة.
 - يسبب ظهور نقص في الهيموجلوبين والهيمو كريت .
 - يسبب ظهور حبيبات صغيرة في الجلد مكان الحقن .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها السمية المختلفة.

إريشروسين Erythrosine إي ١٢٧

 $^{
m B}^{
m b}$ و $^{
m B}$. يصنف هذا اللون في فئات

الأسماء المرادفة: س. أي أحمر غذائي ١٤، إف دي وأحمر ٣، إل بي - روت ١٠.

النسوع: زانسين Xanthene

اللون: أحمر.

رقم الدليل اللوني:

س. آي (۱۹۷۱) رقم ٤٥٤٣٠ .

س . آي (۱۹۲۶) رقم ۷۷۳

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۸۸۷.

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم أو ملح ثنائي بوتاسيوم من ۲ ، ۰ ، ۰ ، ۰ ، ۰ ، ۰ ، ۰ تسرا – أيودو فلورسين .

Disodium or dipotassium salt of 2, 0.4, 0.5, 0.7 tetra iod-ofluorescein

الصيغة الكيميائية:

C₂₀ H₆ I₄ Na₂ O₅

الصيغة البنائية

الـوزن الجــزيئي :

۸۷۹,۸۷

الخــــواص:

- اریثروسین یذوب فی الماء .
- الصبغة للمادة الملونة لا تقل عن ٥٨٪ بمعيارية ١٠,١ ن نترات الفضة .
 - تفقد صبغة أريثروسين ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
 - الكلوريد والسلفات تحسب كملح صوديوم ولا تزيد على ١٥٪.
 - المادة غير الذائبة في الماء من المادة الملونة لا تزيد على ٠,٢٪.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة الملونة .
 - الزرنيخ لإيزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة .
- اليود غير العضوي لا يزيد على ١٠٠٠ ملليغرام/كيلوغرام كايود صوديهم.
- الكواشف التي تستخدم في الكشف عن المادة الملونة هي نسترات الفضة ... ١٠٠ ن ، حامض النيتريك ١,٥٠ ن .
- تفصل المادة الملونة من براز وبول وصفراء الفئران بعد ١-٢ ساعة من حقنها.

- المادة الملونة تقلل من نشاط الببسين pepsin ولا تؤثر على نشاط إتريم اللايبيز .
 - المادة الملونة تؤثر على نمو إيشريشياكولي E. Coli .
 - لا يؤثر على النشاط الاستروجيني في الفئران.
 - يسبب ظهور مرض الجويتر الايوديني في الإنسان Iodide goitre -
 - يقلل من حجم الغدة الدرقية Hypothyroidism -
- زيادة المسادة الملونة في الجسم تعسطي عملاً مثل أدوية مـضــــادة للغدة الدرقــية Thiouracil .
- يسبب مرض السرطان بعد ٢٠٠٠ يوم من إعطاء الحيوان (الجرذان) المادة الملونة في الغذاء (١ مليجرام/ يوم) .
 - يخفض من وزن حيوانات التجارب قليلاً .
- يظهر اللون بوضوح في غدد المعدة والامعاء الدقيقة للفئران وأيضاً يظهر
 كحبيبات صغيرة في المعدة والأمعاء .
 - يسبب تليف كبدي .

المصدر: صناعي « صبغة القطران الطبي » .

الاستعمال: كسادة ملونة حمراء.

أضراره:

يسبب حساسية للضوء . يحتوي الاريثروسين على ٧٧٥ ملليغرام من اليود/ . غرام. ويزيد من خروج هرمون الثيروكسين .

المنتجات التي يستخدم فيها:

الكريز ، بيض اسكوتش والفراولة ، الكاستر ، البسكويت .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٢,٥ ملليغرام /كيلوغرام من وزن جسم الانسان.

أخضر ثابت إف سي إف أخضر ثابت إ

يصنف هذا اللون في فثات I^a و B^{b.c} .

الأسماء المرادفة:

س. أي أخيضر غيذائي ٣، إف دي و س أخيضر ٣ (فيرت سوليد إف سي في

(Vert Solid FCF

النسوع: تراي أرى لميثان Triarylmethane

اللـــون: أخضر.

رقم الدليل اللوني:

س. أي (١٩٧١) رقسم ٤٢٠٥٣.

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم ٤ - ((٤ - (ن - إثيل - ب - سلفوبنزيل أمينو) - فنيل) - (٤ - هيدرو کس - ۲ - سلفو نيمفينيل) - مثلين) - (١ - (ن - إيثيل - ن - ب - سلفوبنزيل) - Δ - Δ - سيلکوهکسا داينمين) .

Disodium salt of 4 - [4 - (N - ethyl - p - sulphobenzylamino) - pheyl] - (4 - hydroxy - 2 - sulfoniumphenyl) - methylene) - [1- (N- ethyl-N-P- Sulfobenzyl) - Δ 2.54 - Cylclo hexadienimine] .

الصيغة الكيميائية:

C₃₇ H₃₄ N₂Na₂ O₁₀S₃

الخـــواص:

- أخضر ثابت إف س إف يذوب في الماء .
- محتويات صبغة أخـضر ثابت لا تقل عن ٨٥٪ بعيارية كلوريد تيتانوس . وتزن ٨,٨ - ٩,٩ من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجيين الصوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة .
- - تفقد المادة الملونة ١٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريدوكبريتات تحسب كملح الصوديوم في المادة الملونة ولا تزيد على ٥ الله من وزن المادة الملونة .

- المادة غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من وزن المادة الملونة .
- المواد المستخلصه بالایثیر لا تزید علی ۰,۲٪ من وزن المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - کرومیوم لا یزید علی ۲۰ مللیغرام/کیلوغرام .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ١٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .
- المادة الملونة تظهر في براز الحيوانات بعد ٣٦ ساعة من إعطائها المادة الملونة
- تظهر المادة الملونة في الصفراء للفئران والأرانب وهذا يحدد الكمية التي امتصت من الجهاز الهضمي .
- أخضر ثابت يسبب سرطان فيبروساركوما Fibrosarcoma في الفئران نتيجة حقنها بالمادة الملونة .
 - يسبب حبيبات خضراء في كلى الكلاب ويسبب لها التهاباً.
 - يسبب سرطان نخاع العظام bonemarrow hyperplasia في الكلاب
 - اللون يظهر بوضوح في غدد المعدة والأمعاء الدقيقة والغليظة .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ١٢,٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن الإنسان .

أزرق اندانثرين آر إس INDANTHRENE BLUE RS

یصنف هذا اللون فی فتات $\mathbf{I}^{\underline{\mathbf{a}}}$ و CI $^{\underline{\mathbf{b}}}$

الأسماء المرادفه:

س أي أزرق فــــات ؛ Vat Blue ، ال بــــلاو 1 Blau ، أزرق السيال المسادين أر اس أيـــه RSA ، أزرق ســـولانشرين Blue Solanthrene

أي . أي . س مسلسل رقم إي ١٣٠.

النـــوع :

انثراكينون Anthraquinone

اللـــون: أزرق

رقم الدليل اللوني :

س أي (١٩٥٦) رقـم ٦٩٨٠٠ س أي (١٩٢٤) رقم ١١٠٦ سولتز (١٩٣١) رقـم ١٢٢٨.

الاسم الكيميائي:

ن ، ن – داي هيدرو – ۱ ، ۱ ، ۲ – أنثراكينون – أزين

N,N-dihydro-1,1,1,2-anthraquinone - azine.

الصيغة الكيميائية:

 $. C_{28} H_{14} N_2 O_4$

الصيغة البسائسة:

117,17

الخـــواص:

- لا تذوب في الماء .
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٩٩٪ من وزن المادة.
- تفقد صبغة المادة الملونة ١٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥°س.
- كلوريد وسلفات تحسب كملح صوديوم ولا يزيد على ١٪ من وزن المادة
- المادة المستخلصة بالايثير لا تزيد على ٢٠,١٪ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة .
 - في الوبر وجد أن لون المادة الملونة يقل نشاطها .
 - في القطط تزيد المادة الملونة من أجسام هنز Heinz bodies في الدم.
 - يزيسد من موت الحيسوانسات.

إنديجوتين INDIGOTINE إي ١٣٢

 $_{
m B}^{
m b}$ و $_{
m I}^{
m a}$.

الأسماء المرادفه:

سي . أي أزرق غــــذائي ١ ، اف دي ، س أزرق ٢ ، ال أزرق ٢ L-B1 ، الديجـو كارمين Indigo Carmine ، إي . إي . س مسلسل إي ١٣٢ .

النـــوع: انديجويد Indigoid

الــــون : أزرق

رقم الدليل اللونى:

س. اي (۱۹۷۱) ۷۳۰۱٥

س. أي (۱۹۲٤) ۱۱۸۰

شولتز (۱۹۳۱) ۱۳۰۹

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم من إنديجوتين - O - O - حمض ثنائي سلفونك .

Disodium Salt of Indigotin - 5, 5 - disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

. C₁₆ H₈ N₂ Na₂ O₈ S₂

الصيغة البنائية:

$$Nao_3$$
S $= O$ $= O$ N SO_3 Na

الوزن الجزيئي: ٢٦٦,٣٦

الخــواص:

- إندجوتين هو خليط من ٥,٥ حمض داي سالفونك ، ٥,٧ حمض داي سلفونك .
- داي سفونك . Indigotin 5.5 - disulfonic acid with Indigotin 5.7 disulfonic acid .
 - يذوب في الماء.
- الصبخة لا تقل عـن ٥٥٪ بعياريـة كلوريد تيتـانوس من المادة الملونة وتزيد ... ٠,٥ جرام .
- ليستخدم ١٥ غراماً ترترات هيدروجين الصوديوم كمحلول ضابط buffer
 للمادة الملونة .
 - ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانوس یکافئ ۰٫۰۲۳۳۲ غرام من
 - . $\mathsf{C}_{16}\,\mathsf{H}_8\,\,\mathsf{N}_2\,\,\mathsf{O}_8\,\mathsf{S}_2\,\mathsf{Na}_2$
 - تفقد المادة الملونة ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم ولا يزيد على ١٥٪ من وزن المادة
 - المادة التي لا تذوب في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من وزن المادة الملونة .
- المادة المستخلصه بالايثير لا تزيد على ٢,٠٪ من وزن المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ مللبغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ١٪ من المادة الملونة .
- أساتين حمض السلفونيك لا يزيد على ١٪ من المادة الملونة .
- تخرج المادة الملونة مع البول والصفراء من الفئران المحقونة بالمادة الملونة.
 - المادة الملونة ليس لها تأثير على الايشر يشياكولي
 - ليست لها تأثير إستروجيني .
 - يسبب ظهور أورام .
- الكلاب التي أخذت المادة الملونة أصبح لها قابلية أن تأخذ مرض التهاب الكبد Canin hepatitis .

المصلو: صناعي « صبغة القطران الطبي » .

الاستعمال:

كمادة ملونة زرقاء ويستخدم في الكشف عن عمل الكلى بإفراز بول لونه أزرق بعد إعطائه إنديجو كارمن بالحقن في الوريد .

أضـــراره:

يمنع من إعطائه للأفراد المصابين بالحساسية ويسبب غثياناً وقيئاً ويرفع ضغط الدم ويسبب ظهور طفح على الجلد والتهاب في الأعصاب وهرش ويسبب صعوبة في التنفس.

المنتجات التي يستخدم فيها:

البسكويت ، الحلوى والمهلبية .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٥ ملليغرام / كيلوغرام من وزن الإنسان .

برتقـــالي Orange I

بصنف هذا اللون في فئات $\mathbf{I}^{\mathbf{a}}$ و $\mathbf{CI}^{\mathbf{b.c}}$.

الأسماء المرادفة:

برتقالي النفثول ، دي سي برتقالي ٣ ، س . اي . حمض البرتقال ٢٠

النــوع:

أحادي النيتروجين Monoazo

اللـــون: برتقالي

رقم الدليل اللوني:

س. اي (١٩٥٦) رقسم ١٤٦٠٠

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۵۰

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۱۸۵

الاسم الكيميائي:

ملح صوديوم من ب - [(٤ - هيدروكسي - ١ - نافئيل) أزو] بنزين حمض سلفه نبك .

Sodium salt of P - [(4 - hydroxy - 1- naphthyl) azo] benzene sulfonic acid .

الصيغة الكيميائية:

. $C_{16} H_{11} N_2 Na O_4 S$

الصيغة البنائية

الوزن الجزيئي: ٣٥٠,٣٣

الخــــواص:

- يذوب في الماء.
- الصبغة لا تقل عن ٨٥٪ من المادة بعيارية كلوريد تتانوس وتزن ٠,٢٥٠ .,٣٠٠ جرام .
- يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.
 - - تفقد الصبغة ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥°س.
- -. كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب ملح صوديوم ولا يزيد على ١٥٪ من المادة الملونة .
 - المادة المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من وزن المادة الملونة .
 - المادة التي لا تذوب في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من وزن المادة الملونة .
 - المتوسطات من المادة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - يفرز اللون مع البراز .
- يتكسر اللون في محتويات الامعاء بنسبة ٨٠٪ خلال ساعة بواسطة الميكروبات الموجودة بالامعاء .
- يلاحظ وجود اللون بـوضوح في غدد المعـدة والأمعاء مع وجـود حبيـبات فيها .
 - يسبب نسبة عالية من الوفيات بين حيوانات التجارب .
- يسبب ظهور إسهال وكبر في حجم الطحال وأنيميا في حيوانات التجارب .
 - يسبب اسهالاً في الإنسان .
 - يقلل من وزن الحيوان .
 - يسبب التهاباً مزمناً في الكلى .
 - يسبب هُزالاً في الجسم.

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها السمية المختلفة.

أزرق مجهز ڤي Patent Blue V إي ١٣١

. $\mathrm{CI}^{\underline{b}}$ و $\mathrm{I}^{\underline{a}}$ يصنف هذا اللون في فئات

الأسماء المرادفة:

س. أي أزرق حمضي ٣، ال بلاو ٣، أزرق مجهز في ، إي . اي . س

النسوع :

تراي ريلميثان Triarylmethane

اللـون: أزرق

رقم الدليل اللوني:

س . اي (۱۹۰٦) رقم ٤٢٠٥١ س . اي (۱۹۲٤) رقم ۷۱۲ شولتز (۱۹۳۱) رقم ۸۲۲

الاسم الكيميائي:

Cleium salt of the disulfonic acid of m-hydroxy - tetra - ethyl diaminotriphenyl carbinol anhydride.

الصيغة الكيميائية:

 $(C_{27} H_{31} N_2 O_7 S_2)_2 Ca$

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- الصبغة لا تقل عن ٨٥٪ من المادة الملونة بعيارية كلوريد تيتانوس وتزن ١,٠٠ جرام .
- يستخدم ١٥ غراماً من تترات هيدروجين صوديوم كمحلول . ضابط buffer للمادة الملونة.
- ۱ ملیلتـــر من ۱ و ن کلوریـــــد تیتانوس یکـــافئ ۰٫۰۲۸۹۸ غرام من (C₂₇ H₃₁ N₂ O₇ S₂)₂ Ca
 - تفقد الصبغة ١٥٪ من المادة الملونة في درجة حرارة ١٣٥ س.
- كلوريد المادة الملونة كملح يحسب للكالسيوم لا يزيد على ١٥٪ من وزن المادة الملونة .

- المادة غير الذائبة في الماء من المادة الملونة لا تزيد على ٥,٥٪ من وزن المادة .
 - المادة المذابة في الاثير من المادة الملونة لا تزيد على ٢,٠٪ من وزن المادة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - كروميوم لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا يزيد على ١٪ من المادة الملونة .
 - المادة المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .
 - تفرز المادة الملونة في البول بعد ١٢ ساعة من حقن الفئران .
 - يزيد من حالات الوفاة في حيوانات التجارب .

المسلور:

صناعي و صبغة القطران الطبي ، .

الاستعــمال:

كمادة ملونة أرزق غامق - قرمزي اللون ويستخدم في الكشف عن الجهاز الليمفاوي .

أضـــراره:

يمنع عن الأفراد المصابين بالحساسية ويسبب الحساسية عند الإنسان خلال بضع دقائق ويسبب هرشاً في التنفس ويسبب ويسبب مدمة عصبية وضيقاً في التنفس ويسبب غثيان ويقلل ضغط الدم وضربات القلب ويسبب رعشة في العضلات .

المنتجات التي يستخدم فيها:

بيض الاسكوتش.

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافيه للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

بونسيو ٤ ر Ponceau 4 R إي١٢٤

 \cdot يصنف هذا اللون في فتات \cdot $\mathbf{I}^{\underline{a}}$ و

الأسماء المرادفة:

س. اي . أحمر غذائي ٧ ، إل - روت ٤ ، نوفيل كوسين Coccine novelle أحمر كوشيه أ

النـــوع: أحـادي النيتروجين Monoazo

اللـــون: أحمر.

رقم الدليل اللوني:

س . اي (۱۹۷۱) رقم ۱۶۲۵ .

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۸۵.

شولتنز (۱۹۳۱) رقم ۲۱۳.

الاسم الكيميائي:

Trisodium salt of 1-(4 Sulfo - 1- naphthylazo) -2- naphthol 6,8 - disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

 $\cdot \, {\rm C}_{20}^{} \, {\rm H}_{11}^{} \, {\rm N}_{2}^{} \, {\rm Na}_{3}^{} \, {\rm O}_{10}^{} \, {\rm S}_{3}^{}$

لصغة النائية

الوزن الجزيئي : ٢٠٤,٤٨

الخيواص:

ـ يذوب في الماء .

- الصبيغة لا تقل عن ٨٢٪ من المادة الماونة بعيارية كلوريد تيتنانيوس وتزن المادة الماونة بعيارية كلوريد تيتنانيوس وتزن .٠٠٠ - ٨٠٠ جرام .

- يستخدم ١٥ غراماً من سترات ثلاثي الصوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.

- ۱ ملیلتر من ۱ و.ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۱،۱۱۹۱، غرام من - دن کلورید تیتانیوس یکافئ ۱،۱۹۱، غرام من - دن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۹۱۱، غرام من - دن کلورید تیتانیوس یکافئ

- تفقد الصبغه ۱۸٪ من وزفها عند درجة حرارة ۱۳۵ س.

- كلوريد وسلىفيات المادة الملونة كملح صوديوم ولا ينزيد على ١١٪ من الهادة الملونة .

المادة التي لا تذوب في الماء من المادة الملونة لا تزيد على ٢,٠٪.

- المادة المستخلصه بالاثير لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثنائية لا تزيد على ٢٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪.
 - يفرز اللون مع الصفراء من الفئران المحقونة .
 - ليس له تأثير على الايشريشياكولي E.Coli
- يقلل الشهيه ولذلك يقلل من وزن الجسم ولوحظ زيادة في وزن الكبد
 والكلى والقلب .
 - يسبب وفيات في حيوانات التجارب .
 - يسبب سرطان السركوما في الكبد Sarcoma في حيوانات التجارب .

الاستعمال: كمادة ملونة حمراء.

أضراره في الإنسان: لا يستخدم بواسطة الأفراد المرضى بحساسية الاسبرين والأزمات الصدرية.

المنتجات التي يستخدم فيها :

الجبن الكعك، الشوربة ، توابل من طعام البحر، الحلوى والفراولة المعلبة والفطائر بالفاكهة والجيلي والكرز المعلب.

موقف التشريعات الدولية :

المقدار المسموح بتناوله يومياً هي صفر - ٠,١٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان.

کورستین و کورسیسترون Quercetin and Quercitron

. $ext{CI}^{ ext{b}}$ و $ext{III}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

س. اي. أصفـــر طبيعي ١٠، تي - جلـــب بزوجروف -T-Gelb Bzw Grun

النـــوع: فلاقـون . Flavone

اللـــون: أصفر.

رقم الدليـل الـلونـي:

س . أي . (١٩٥٦) رقم ٧٥٦٧٠ .

الاسم الكيميائي:

۳ ، ۳ ، ۲ ، ۵ ، ۷ - بیتا هیدروکس فـلافون ۳- رامنوسید ، أجلیکون ،

3,3,4,5,7- Penta hydroxy flavone 3- rhamnoside, and its aglycon, quercitin.

الصيغة الكيميائية: الكيميائية

الصيغة البنائية:

HO
$$OH$$
 OH OH OH

الوزن الجزيئي : ٢٤٨,٤٩

الخـــواص :

- يخرج مع البول بعد ٢٤ ساعة من حقن المادة الملونة في الأرانب.
- يسبب مرض إعتام عدسة العين ويؤثر على رؤيتها في الفئران المحقونة بالمادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة لبست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية هذه المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة وعميقة لإظهار تأثيراتها المختلفة.

أصفر كيونولين Quinoline Yellow إي ٤٠٤

. $ext{CI}^{ extbf{b}}$ يصنف هذا اللون في فئات

الأسماء المرادفة:

س. اي. أصفر غلائي ١٣ ، ال جلب ٣ ، جاون دي كيو نولين Jaune de Quinoleine ، اي اي سيمسلس ١٠٤

النـــوع: كيونوفثالون Quinophthalone .

اللون: أصفر

رقم الدليل اللوني:

س. أي (۱۹۷۱) رقم ٤٧٠٠٥

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۸۰۱

شــولتز (۱۹۳۱) رقم ۹۱۸

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم من ثنائي حمض سلفونيك من ٢- (٢- كيونولو) ⁻ ١ ، ٣ - إندانديون

ملحوظة : العينة محتوية على خليط من أحادي وثنائي ، ثلاثي حمض

Disodium salt of disulfonic acid of 2- (2- Quinolyl) -1, 3 indandione

الصيغة الكيميائية:

C₁₈ H₉ NNa₂ O₈S₂

الخـــواص:

- يذوب في الماء.
- المواد غير الذائبة من المادة الملونة لا تزيد على ٢٠,٢٪ من المادة.
 - الهادة المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنبخ لا يزيد على ٣ مللبغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - ليس لها تأثير على الايشريشياكولي E. Coli
 - لم يلاحظ أي تأثير على حيوانات التجـــارب .

المصـــدر: صناعي « القطران الطبي ».

الاستعمال: كمادة ملونه أصفر غامق إلى أخضر مصفر.

أضراره: لم تدرس.

المنتجات التي يستخدم فيها :

ييض الاسكوتش Scotch eggs وسمك الحَدُوق المدخن Smoked haddock

ملحـــوظة :

هـذه الدراسة ليسست كافية ولذلك يجب عمل دراسات عديدة لمعرفة التأثيرات الأخرى للمادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٥,٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

أصفر الغروب إف سي إف إي ١١٠ Sunset Yellow FCF

. $\mathbf{A}^{\underline{\mathbf{b}}}$ و $\mathbf{I}^{\underline{\mathbf{a}}}$.

الأسماء المرادفة:

سي . اي . أصغر غذائي ٣ ، اف دي ، س أصفر ٢ ، إل - برتقالي ٢ جاون سوليل اس ، إي . آي . سي مسلسل اي . ١١ .

النـــوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

اللسون : أصسفر .

رقم الدليل اللوني:

س . اي (۱۹۷۱) د ۱۰۹۸۰ .

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم من ١- (٤ - سلفو فنيل آزو) -٢- نافشول ١-٦-حمض سلفونيك .

Disodium Salt of 1- (4 - Sulfophenyloao) -2- naphthol - 6- Sulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

 $C_{16} H_{10} N_2 Na_2 O_7 S_2$

الصيغة البنائية

الوزن الجزيئي : ٤٥٢,٣٧ الخـــــواص :

- يذوب في الماء .

- ر . ي الصبغة لا تقل عن ٥٥٪ من المادة الملونة بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن - الصبغة لا تقل عن ٥٨٪ من المادة الملونة بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن

- يستخصدم ١٠ غرامات من سترات ثلاثي الصوديوم كمجلول ضابط buffer للمادة الملونة .

- ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۱۳۱ غرام من در در در در کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۱۳۱ در من

- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا يزيد على هادة الملونة .

- المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة .

- المواد الذَّائبة في الآيثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الهادة الملونة وجدت في براز الفئران المتغذية على المادة الملونة .

- يتكسر اللون بواسطة البكتريا الموجودة في الجهاز الهضمي .
 - لا يؤثر على الايشريشياكولي E. Coli
 - ليس له تأثير إستروجيني في الفئران .
 - يسبب ظهور أورام سرطانية .
 - يزيد من وزن الفئران بوجود فيتامين ب١٢ في التغذية .
 - يسبب اكزيما جلدية في الوبر .
- ظهور اللون بوضوح في غدد المعدة والأمعاء للفئران مع ظهور حبيبات
 في هذه الأعضاء .
 - يسبب أوراماً ثديية .
 - يقلل الوزن في الكلاب ويسبب لهم اسهااً ويسبب لهم الموت .

الاستعمال: كمادة ملونة صفراء.

أضـــراره: يسبب الحساسية للإنسان ويسبب مشاكل خطيرة صحية للأفراد

الحساسين للأسبرين ويسبب ارتيكاريا (طفح جلدي) وانتفاخ في الأوعية الدموية ، ويسبب القيء .

المنتجات التي يستخدم فيها :

الشيكولاته ، الشوربه ، الحلوى ، الزبادي الجبيلي بالبرتقال ، والبسكويت ، والخبز المطحون وصلصة الجبن ، معجون البرتقال ، ومربة المشمش ، الليمون المملح . .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

تارترازین Tartrazine إي ۲۰۲

 $\mathbf{A}^{\underline{\mathbf{b}}}$ و $\mathbf{I}^{\underline{\mathbf{a}}}$ يصنف هذا اللون في فتات

الأسماء المرادفة:

س. اي أصفر غذائي ٤ ، إف دي أصفر ٥ ، إل جلب ٢ اي . اس . س · مسلسل اي ١٠٢

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo

اللسون: أصفر

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۷۱) رقسم ۱۹۱۶ س. اي (۱۹۲۶) رقسم ۲۶۰ شـولتز (۱۹۳۱) رقسم ۷۳۷

الاسم الكيميائي:

۔ ۔ پ ملح ثلاثی الصودیوم من ٥ - هیـدروکسي - ١ - ب - سلفوفنیل - ٤ - ملح ثلاثی الصودیوم من ٥ - هیـدروکسي - ١ - ب سلفو فنیل آزو) بیرازول - ٣ - حمض کربوکسلیك.

Trisodium Salt of 5 - hydroxy -1-p - sulfo phenyl -4- (p- sulfo phenylazo) pyrazol - 3 - Carboxylic acid.

الصبغة الكيميائية:

C₁₆ H₉ N₄Na₃ O₉S₂

الصيغة السنائسة:

الوزن الجزيسئي: ٣٤,٣٧٥

الخـــواص:

- تذوب في الماء .
- الصبغة في المادة الملونة لا تقل عن ٨٥٪ بمعايرة كلوريد تيتانيوس وتزن
 ٠,٧٥ ٠,٨٠ جرام .
- يستمخدم ١٥ غمرام تراترات هميدروجين صوديوم كمحلول ضابط (buffer) للمادة الملونة.
- ۱ ملیسسلتر من او . ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۱۳۳۶ و . غسسرام من _{C16}H₉N₄O₉S₂Na₃
 - ·- تفقد ١٥٪ من صبغة المادة الملونة عند درجة حرارة ١٣٥°س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم ولا تزيد على
 ١٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء من المادة الملونة لا تزيد على ٠,٢٪.
 - المواد الذائبة في الايثر من المادة الملونة لا تزيد على ٠,٢٪.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانويه لا تزيد على ١٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من وزن المادة الملونة .
- تفرز المادة الملونة مع الصفراء بعد ٦ ساعات من حقن الفئران بها .
 - يقلل من إفراز الصفراء في الفئران.
 - يتكسر اللون بواسطة الميكروفلورا الموجودة بالمعدة والأمعاء.
 - المادة الملونة لا تؤثر على الايشريشيا كولي E.Coli
 - ليس له تأثير أستروجيني في الفئران .
 - يسبب التهاباً في فتحة البواب بالمعدة .
 - يسبب أوراماً سرطانية في كبد الجرذان.
- يظهر اللون بوضوح مع ظهور حبيبات أيضاً في غدد المعدة والأمعاء الدقيقة والغليظة .
 - يسبب وفيات في الفئران .
 - يسبب إسهالاً في الفئران .

المصدر: صناعي صبغة الأزو an azo dye

الاستعمال: كمادة ملونه صفراء.

أضراره في الإنسان : يسبب مرض الأزمات الصدرية للأفراد الموجود عندهم

حساسية للاسبرين.

يسبب حساسية للأفراد (طفح جلدي) ، التهاب الأغشية المخاطية بالأنف، انقباضاً في القصبة الهوائية (صعوبة في التنفس) ، ظهور بقع قرمزية على الجلد ، يسبب ضباباً للرؤية بالعين وخاصة أثناء الليل ويسبب ضعفاً للأطفال .

المنتجات التي يستخدم فيها :

الجبن المبشور ، سمك القد المدخن (نوع من أسماك الاطلس) ، وسمك الحدوق (نوع من أسماك الاطلس) العلك ، الحلوى ، معجون الليمون ، الغذاء البحري بالتوابل ، الصلصة ، جيلي ، العقبة (حلوى يختم بها الطعام) ، فطائر بالحلوى والفواكه ، سلطة الكريم ، الكعك المغلف ، والحلوى من مسحوق اللوز والسكر وزلال البيض وتسمى مارزبان ، شراب به نكهة القيقب ، والمشروبات الفوارة ، الصدفيات أو المحاريات .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٧,٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

أخضر صوفي بي. إس Wool Green BS

 \cdot . CI^{b} و I^{a} .

الأسماء المرادفة:

س. اي . أخرخ غذائي ٤ ، حمض أخضر براق بي اس Vert acid brillaint BS

النسوع: تراي أريلميثان Tri arylmethane

اللسون: أخضر.

رقم الدليل اللونى:

س. اي (۱۹۵٦) رقم ٤٤٠٩٠

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۷۳۷

شــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۸۳۲

الاسم الكيميائي:

ملح أحادي الصوديوم من ٤,٤ - بي اي . اس (داي ميثيل أمينو) - ثنائي فنيل ميثيلين - (٢ - نافثول - ٦,٣ - ثنائي حمض سلفونيك .

Monosodium salt of 4,4 - bis (dimethylamino) - diphenyl methylene - (2 - naphthol - 3,6 - disulfonic acid)

الصيغة الكيميائية:

C₂₇ H₂₅ N₂Na O₇S₂

لصيغة النائية:

$$\begin{bmatrix} CH_3 & CH_3 & CH_3 \\ HO & SO_3 & SO_3 \end{bmatrix}$$

الوزن الجزيئي: ٧٦,٦٣

الخـــواص:

- يذوب في الماء .

- الصيغة في المسادة الملونة لا تقل عن ٨٢٪ بعيارية كلوريد تيتانسيوس ويون ٢٠,٦ - ٧,٠ جرام.

يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجين الصوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة

ر میلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانوس یکافئ ۰٫۰۲۸۸۳ غرام من $C_{37}\,H_{35}\,N_2\,O_6S_2N_a$

المادة الملونة تفقد ۱۸٪ من وزنها عند درجة حرارة ۱۳۵ س.

- كلوريد وسلفات تحسب كملح صوديوم ولا يزيد على ١٨٪ من المادة الملونة .

المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.

- المواد الذائبة في الايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - كروميوم لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٢٪ من المادة الملونة .
- ظهور اللون الاختضر للمادة الملونة في الجهاز الهضمي وعدم ظهوره
 في العضلات والكبد والكلى .
 - تفرز المادة الملونة في براز الخنزير خلال خمسة أيام .
 - يسبب سرطان السركوما Sarcoma في مكان الحقن في الفئران .
 - يسبب سرطان الثدي عند الفئران .
 - يسبب سرطان الرحم عند الفئران .
 - يسبب نسبة عالية في وفيات الفئران.
 - يسبب أوراماً سرطانية في الأمعاء .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

حمض فيوكسن إف بي Acid Fuchsine FB

يصنف هذا اللون في فتات CII^b ، III^a الأسماء المرادفة :

حمض مجنتا ، حمض ماجنتا II ، حمض فيوكسن ، حمض بنفسجي ١٩

النسوع: تراي أريلميثان Triarylmethane

اللسون: أحمسر

رقم الدليل اللوني:

س . اي (١٩٥٦) رقسم ٤٢٦٨٥

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۲۹۲

شـولتز (۱۹۳۱) رقـم ۸۰۰

الاسم الكيميائي:

خليط من أملاح الصوديوم أو الأمونيوم من ثنائي حمض سلفونك وثلاثي حمض سلفونك من باراروناسانيلين ورونانيلين مشلاً ملح ثنائي صوديوم من 7 أمينو -8 - (3 - أمينو -8 - أمينو -8 - سلفو -8 - -8 - -8 - ريلين حمض سلفو -8 - -8 - ريلين حمض سلفونيك .

A mixture of sodium or ammonium salts of the disulfonic acid tri sulfonic acids of pararonsaniline and rosaniline. For exampl, disodium salt of 2 - amino - 5 - (4- amino -3- sulfophenyl) - 5_a (4 - imino - 3- sulfo - 2,5 - cyclohexadien - 1- ylidene) - 3, 5 - xylene sulfonic acid .

 $C_{20} \, H_{17} \, N_3 N a_2 \, O_9 S_3$: الصيغة الكيميائية

الوزن الجنزيئي : ٥٨٥.٥١ .

موقف التشريعات الدوليــة :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أزو ربــــين Azo Rubine إي ١٢٢

 $CII^{\underline{b}}$ و $I^{\underline{a}}$ يصنف هذا اللون في فئات

الأسماء المرادفة:

سي . اي أحمر غذائي ٣ ، اي ، اي س مسلسل رقم اي ١٢٢ ، كارمويزين Carmoisine

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo

الليون: أحمر.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۷۱) رقم ۱٤٧٠

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۷۹

شــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۲۰۸

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم من ٢ - (٤ - سلفو - ١ - نافثيل آزو) - ١ - نافثول - ٤ - حمض سلفونيك .

Disodium salt of 2 - (4 - Sulfo - 1- naphthylazo) -1- napthol - 4 - sulfonic acid

الصيغة الكيميائية:

 $C_{20} H_{12} N_2 Na_2 O_7 S_2$

الصغة النائية

الـوزن الجزيئي: ٢,٤٤٠ه

الخـــواص:

- يذوب في الماء.

- الصبغة في المادة الملونة لا تقل عن ٥٥٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس ويزن ١٩٠٥ - ١,٨٥ جرام من المادة الملونة .
- ستخدم ۱۵ غراماً من ترترات هیدروجین صودیوم کمحلول ضابط buffer
 ۱۰,۱۲۵۳ میلیسلتر من ۱۰,۱ ن کلورید تیتسسانیوس یکسسافئ ۲۵۳ میلیسلتر من ۲۵۰ کلورید تیتسسانیوس یکسسافئ ۲۵۳ کلورید تیتسسانیوس یکسسافئ ۲۵۳ کلورید
 - تفقد المادة الملونة ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ٣٥٪ أس.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا يزيد على ٥٠٪ من المادة الملونة .
- المواد غير الذائبة في الماء من المادة الملونة لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصة بالايثر من المادة الملونة لا تزيد على ٢,٠٪ منها .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزد على ٢٪ من المادة الملونة .

- المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .

المسلو: صناعي - صبغة الآزو الاصطناعية.

الاستعمال: كماده ملونه حمراء.

أضرار : يسبب حساسية للأفراد الموجود عندهم حساسية للأسبرين ويسبب أزمات صدرية ويسبب ارتيكاريا (طفح جلدي) وورماً .

المنتجات التي يستخدم فيها:

الشوربة، الخبز الناعم المطحون ، الجيلي ، الحلوى ، الجبن ، الصلصة البني ، والمرزيبان (مسحوق الحلوى باللوز والسكر وزلال البيض) .

ملحوظة:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة.

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ١,٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

بنفسج بنزيــل Benzyl Violet

يصنف هذا اللون في فتات 2 . CIII .

الأسماء المرادفة:

س. أي بنفسيج غذائي ٢ ، إف دي ، بنفسيج س رقم ١ ؟ حسن بنفسج ه بي ، بنفسج بنزيل ٤ بي .

النسوع: تراي أريلميثان Triarylmethane

اللون: بنفسجى .

رقم الدليل اللونى:

س. اي (۱۹۰٦) رقم ۲۹۲۶ س. اي (۱۹۲۶) رقم ۲۹۷ شـولتز (۱۹۳۱) رقم ۰۰۸

الاسم الكيميائي:

Monosodium Salt of 4 - [(4 - ethyl - p - sulfobenzylamino - phenyl) - Phenyl] - [4 (N - ethyl - p - sulfoniumbenzylamino) - phenyl] - methylene - (N, N dimethyl - Δ 2,5 - cyclohexadienimine).

الصيغة الكيميائية:

C₃₉ H₄₀ N₃Na O₆S₂

السوزن الجزيئي: ٢٣٢٠٨٧

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبغة المواد الملونة لا تقل عن ٨٥٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس. تزن ١٠,٥ - ٠,٥ غرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجين الصوديوم كمحلول
 محايد ضابط buffer للمادة الذيبة .
- ۱ ملیسالتر مسن ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۳۶۷۰ غرام من ۲₃₉ H₄₀ N₃ O₆S₂Na
 - تفقد المادة الملونة ١٥٪ من وزنها في درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا يزيد على
 ٥ ١٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.

- المواد المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
- كروميوم لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة.
 - الصبغات الثانويه لا تزيد على ٥٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

اسود Black 7984 ۷۹۸٤

يصنف هذا اللون في فئات ^قا ال و CII .

الأسماء المرادفة:

ال سشوارز ۲ (L-Schwarz2) ، اس . س . مسلسل رقم اي ۱۹۲ .

النسوع: داي سازو Disazo

اللون: أسود.

الاسم الكيميائي:

ملح ثلاثي صوديوم ٦ - أمينو - ٤ - هيدروكسي - ١ - [٧ - سلفو - ٤ - [(ب - سلفو فنيل) أزو] - ١ - (٧,٢ - حمض نافشالنداي بلفونك.

Tetrasodium salt of 6 - amino -4- hydroxyl - 1 - [(7 - sulfo - 4 (p - sulfo- phenyl azo] - 1- naphthyle] azo] - 2. 7 - Naphthalenedisulfonic acid.

الصيغة الكيميائية: ، 3 C₂₆ H₁₅ N₅ Na₄ O₁₃S₄

الوزن الجزيئي: ٢٥,٦٥

الاستعمـــال: كمادة ملونـة سـوداء.

أضراره في الإنسان: يحتاج لدراسة لإظهار خواصه.

المنتجمات التي يستخدم فيها:

الجبن ، الصلصة البني ، الزبيب الاسود أو العنب الأسود .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لاظهار تأثيراتها المختلفة .

أزرق في آر إس Blue VRS

يصنف هذا اللون في فئات اللون اللون

الأسماء المرادفة:

س. اي . أزرق غذائي ٣ ، س . اي حمض أزرق ١ .

النسوع: تراي أريلميثان Triarylmethane

الليون: أزرق بسراق.

رقم الدليل اللوني:

س. اي . (۱۹۵٦) رقم ۲۰۶۵

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۲۷۲

شـولتز (۱۹۳۱) رقم ۷۶۹

الاسم الكيميائي:

ملح صوديوم [1 - [- [- [- [- [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-] - [- [-]

Sodium Salt of $[4 - [\alpha - [\underline{P} - (diethylamino)] - 2, 4 - disulfobenzylidene] 2, 5 cyclohexadien - 1 - ylidene] diethylammonium hydroxide, inner salt .$

الصيغة الكيميائية:

 $\rm C_{27}\,H_{31}\,N_2\,Na\,O_6S_2$

الصيغة البنائية:

$$NaSO_3 \longrightarrow N(C_2H_5)_2$$

$$SO_3 \longrightarrow N(C_2H_5)_2$$

الوزن الجزيئي: ٥٦٦,٦٨

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٨٨٪ من المادة بعيارية كلوريد تيتانيوس ويزن ١,٠٠٠ ١,٠٠٠ غرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥غــراماً من ترترات هيدروجيين صوديوم كمحاول ضابط buffer للمادة الملونة.
 - ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۲۸۳۶ غرام من $C_{27} \, H_{31} \, N_2 \, O_6 S_2 Na$
 - -. المادة الملونة تفقد ١٨٪ من وزنها في درجة حرارة ٣٥٠٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا يزيد على ١٨٪ من المادة الملونة .
 - المواد المذابة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد المستخلصة لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
 - كروميوم لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

- الصبغات الثانوية لا تزيد على ٢٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - زرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أسود براق بي إن Brilliant Black BN

يصنف هذا اللون في فئات I^a و . CI ^b .

الأسماء المرادفة:

س. أي أسود غذائي ١، ال - شـــوارتز ١ (L - Schwarz 1) نوير براق بي إن (Noir) ، اي. اي. س مسلسل رقم اي ١٥١

النسوع: داي سازو Disazo

اللسون: أسسود.

رقم الدليل اللوني:

س. اي . (۱۹۷۱) رقم ۲۸٤٤٠

الاسم الكيميائسي:

ملح ثلاثي صوديوم ٢ - (٤ - (ب - سلفونيل آزو) - ٧ - سلفو - 1 - نافثيل آزو) - ٨ - أسيتامينو - ١ - نافثيل آزو) - ٨ - أسيتامينو - ١ - نافثول - ٣ ، ٥ حمض داى سلفونيك .

• Tetrasodium salt of 2 - [4 (P- sulfophenylazo) -7- Sulfo -1- naphthylazo] - 8 - acetamino -1- naphthol - 3,5 - disulfonic acid...

الصيغة الكيميائية:

C₂₈ H₁₇ N₅ Na₄ O₁₄S₄

الصيغة البنائية:

الوزن الجــزيئي: ٨٦٧,٦٩

الخــــواص:

- يذوب في الماء.

- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٧٠٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن ٠,٦ - ٧٠٠ غرام من المادة الملونة .

- يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.

- ۱ ملیلتر من ۰٫۱۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۰۸۲ غرام من

 $C_{28} H_{17} N_5 O_{14} S_4 Na_4$

المادة الملونة تفقد ٣٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.

- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا يزيد على ٣٠٪ من المادة الملونة .

المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,١٪ من المادة الملونة.

المواد المستخلصة في الايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ١٥٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ١٪ من المواد الملونة .

ملحوظة:

هذه الدراسة ليست كافيه للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح بتناوله يومياً هو صفر - ٢,٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن جسم الإنسان

بني إف كيه Brown FK بني

یصنف هذا اللون فی فتات $\mathbf{II}^{\mathbf{a}}$ و CII \mathbf{D} .

الأسماء المرادفة:

برون إف Brun) K ، بني غذائي ١ .

النسوع: داي سازو Disazo

اللسون: أصغربني.

رقم الدليل اللوني:

موجود في الفهرسة (١٩٥٦) ولكن بدون رقم .

الاسم الكيميائي:

خليط من ملح ثنائي الصوديوم ٤,٤ - [٦,٤ - داي أمينو - م - فنيلين) بز (آزو) حمض ثنائي بنزين سلونيك وملح الصوديوم - (٦,٤) أزو - حمض بنزين سلفونيك .

Mixture of disodium salt of 4.4 - [(4.6 - diamino - m- phenylene)] bis (azo)] dibenzenesulfonic acid and soduim salt of P - [(4.6 - diamino - m- tolyl azo] benzen sulfonic acid.

 $C_{18} H_{14} N_6 Na_2 O_6 S_2$ (1)

الصيغة الكيميائية:

 $C_{13} H_{13} N_4 Na O_3 S$ (Y)

$$\begin{array}{c|c}
H_2N & H_2N \\
H_2N & SO_3Na \\
N=N & SO_3Na \\
CH_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
H_2N & SO_3Na \\
CH_3
\end{array}$$

الوزن الجزيئي :

(1) 67.,27

(٢) • ٢٢٨,٣٣

الاستعمال: كمادة ملونة بنيه وخاصة للسلمون.

أضـــراره: يسبب انقسامات في الجينات الوراثيــة.

المنتجات التي يستخدم فيها:

السلمون ، الماكريل المدخـــن وهو تحت التسجيل في السوق الأوروبية المشتركة لإعطائه الرقم (E) اي .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها السمية المختلفة .

البني الشكولاتي إتش تي ٥٥١ Chocolate Brown HT

الأسماء المرادفة:

بني أر اس ، س . اي بني غذائي ٣

النسوع: داي سازو Disazo

اللسون: أحسر بني .

رقم الدليل اللوني:

س . اس . (۱۹۷۱) رقسم ۲۰۲۸۵

الاسم الكيميائسي:

ملح ثنائي صوديوم ٤,٤ - [(٤,٢ - ثنائي هيدروكسي - ٥ - (هيدروكسي ميثيل) - م - فتيلين] بز (أزو)] ثنائي - ١ - حمض نفثالين سلونيك .

Disodium salt of 4.4 - [(2.4 - dihydroxy methyl) - m - phenylene bio (azo)] di - 1 - naphthalenesulfonic acid .

 $C_{27} H_{18} N_4 O_9 S_2 Na_2$: الصيغة الكيميائية

الصيغة البنائية:

الوزن الجسزيئي: ٢٥٢,٥٧

الوصـــف:

- يذوب في الماء .
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٨٠٪ من المادة بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن ٥٠,٣٥ ٠,٤٥ غرام من المادة .
- يستخدم ١٥ غراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة .
 - ر ۱ ملیلتر من ۰٫۱۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ \cdot, \cdot, \cdot غرام من $C_{27}\,H_{18}\,N_4\,O_9S_2\,Na_2$
 - المادة الملونة تفقد ٢٠٪ من وزنها في درجة حرارة ٣٥٠ أس .
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كملح صوديوم لا تزيد على ٢٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,٠٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصه بالايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.
 - المواد المتوسطه لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من الماده الملونة .

المصملو: صناعي وصبغة القطران الطبي وصبغة الآزو».

الاستعمال: كمادة ملونة بنية .

أضراره في الإنسان:

لا يعطى للأفراد ذوي الأزمات الصدرية والحساسين للأسبرين ذوي الجلود

الحساسة .

وهذا تحت التسجيل في السوق الأوربية المشتركة لإعطائه الرقم (E) اي .

ملحوظة :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح بتناوله يومياً هو صفر - ٠,٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن الإنسان .

كرويسوين Chrysoine

. $\operatorname{CII}^{\operatorname{b}}$ و $\operatorname{I}^{\operatorname{a}}$.

الأسماء المرادفة:

س. اس أصفر غسدائي ۸، ال جلب ٤، جسابون دي رسورسيين ما Jaune de resorcine ، کرويسوين اس، ای . ای. س مسلسل رقم ای

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo.

اللسون: أصفر.

رقم الدليل اللوني:

س . اس . (۱۹۰۲) رقسم ۱۶۲۷۰ . س . اي (۱۹۲۶) رقم ۱۶۸ .

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۱۸۶، ۱۸۸.

الاسم الكيميائسي:

ملح صوديوم ٤ (٤ – سلفو فنيل أزو) – رسورسينول

Sodium salt of 4 - (4- Sulfophenyl azo) resercinol

الصيغة الكيميائية: C₁₂ H₉ N₂ Na O₅S

- يذوب في الماء .
- صبيخة المادة الملونة لا تقل عن ٧٠٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن ، ٠٠٠٠ عرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٠ غرامات من ترترات هيدروجين الصوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة اللونة.
 - - المادة الملونة تفقد ٣٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠ س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ٣٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ٣٥ أس .
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ٣٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد المستخلصه بالاثير من المادة الذائبة لا تزيد على ٢,٠٪.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

- الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطه لا تزيد على ٥,٠٪ .
 - لا تؤثر على الايشريشياكولي E. Coli .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك نحتاج لدراسات عديدة وعميقه لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أيوسين Eosine

يصنف هذا اللون في فعات III^a و CII .

الأسماء المرادفة:

ايوسىسين أ ، ايوسين واي اس ، دانس أحمر نوس ٢٢/ ٢٣

Dandc Red Nos 22 & 23 س. اي حمض أحمر ۸۷، س.اي صبغة مراء ٩٠.

النسوع: زانسين Xanthene .

اللسون: أصفر قرنفلي Yellowish Pink

رقم الدليل اللوني:

س . اس . (١٩٥٦) رقسم ٤٥٣٨٠

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۷٦۸

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۸۸۱

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم أو ثنائي بوتاسيوم ۲ ، ۷ ، ۰ ، ۷ – تترابرومو فلورسين . Disodium or dipotassium salt of 2, 4, 5, 7 - tetrabromoflurescein .

الصيغة الكيميائية: • C20H6 Br4 Na2 O5 ملح ثنائي الصوديوم .

. ملح ثنائي البوتاسيوم $\mathrm{C}_{20}\mathrm{H}_{6}~\mathrm{Br}_{4}~\mathrm{K}_{2}~\mathrm{O}_{5}$. $\mathrm{6H}_{2}~\mathrm{O}$

الصيغة البنائيـــة:

الــوزن الجزيــــئي:

٦٩١,٨٨ ثنائي الصبوديوم .

۸۳۲,۲۰ ثنائي البوتاسيوم

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أحمر ثابت إي Fast Red E

يصنف هذا اللون في فئات $\mathbf{I}^{\underline{\mathbf{a}}}$ و CII $^{\underline{\mathbf{b}}}$.

الأسماء المرادفة:

سي . اي أحمر غذائي ٤ ، روج جاف إي Rouge solide .

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo.

اللون: أحسر.

رقم الدليل اللوني:

س. اس. (۱۹۰۲) رقسم ۱۲۰٤٥

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۸۲

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۲۱۰

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ١ - (٤ - سلفو - ١ - نفثيل آزو) - ٢ - نافـــثول - ٦ -

حمض سلفونيك . Disodium salt of 1 - (4 Sulpho -1- naphthylazo) -2- naphthol-6 Sulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

C₂₀ H₁₂ N₂ Na₂ O₇S₂

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي: ٢,٤٤٠ه

الخــواص:

- يذوب في الماء.

- يستخـــدم ١٥ غرامـــاً من ترترات هيدروجـــين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة .

- المبادة الملونة تفقد ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥°س.

- ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۲۵۶ غرام من $C_{20}\,H_{12}\,N_2\,O_7S_2Na_2$

- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ١٥٪ من وزن المادة الملونة .

المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- المواد المستخلصه في الايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أصفر ثابت إيه بي Fast Yellow A B

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ و $ext{I}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

س. أي أصفر غذائي.

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo.

اللسون: أصفر.

رقم الدليل اللوني:

س. اس. (۱۹۰۲) رقسم ۱۳۰۱۵

س . اي (۱۹۲٤) رقم ۱۶

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۱۷۲

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٥ - (٤ - سلفو فنيل آزو) - ٢ - (حمض امينو بنزين سلفونيك)

Disoduim salt of 5 - (4 - Sulfophenylazo)- 2- amino benzene sulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

C₁₂ H₉ N₃ Na₂ O₆S₂

لصيغة البنائية:

الوزن الجيزيئي: ٤٠١,٣٣

الخسواص:

- يذوب في الماء.
- ۱ مليلتر من ۱۰٫۱ ن كلوريد تيتانيوس يكافئ ۱۰٫۰۱۰۰ غرام من المادة الملونة من الموريد تيتانيوس يكافئ ۲₁₂ H_g N₃ O₆S₂ Na₂
- يستخسم ١٥ غسراماً من ترقرات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابسط buffer للمادة الملونة ويستخدم أيضاً ١,٥ مليلتر من ١٪ من محلول أخضر فاتح اس إف كمؤشر للون .
 - " المادة الملونة تفقد ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥ أس.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم ولا تزيد على ٥١٪ من المادة الملونة.
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة .
 - المواد المستخلصة بالاثير لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٣٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .
- الامين العطري غير سلفونيت وأنيلين لا يزيدان على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المسادة الملونة .

Non - Sulfonated aromatic amines and aniline : not more than 10 mg / kg .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أخضر فاتح إس . إف أصفر Light Green SF Yell wish

يصنف هذا اللون في فثات $\mathbf{I}^{\underline{a}}$ و CII

الأسماء المرادفة:

سي . اي . أخضر غذائي ٢ ، إف دي و س أخضر رقم ٢ فرت لوميرإس إف كالمنابع Vert Lumiere SF .

النسوع: تراي أريلمثان Triarylmethane

اللسون: أخضـر.

رقم الدليل اللوني:

س. اس. (۱۹۰۳) رقسم ۲۰۹۵. س. اي (۱۹۲۶) رقم ۲۷۰.

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۷٦٥.

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٤ - (٤ - (ن - إثيل - ب - سلفوبنزيل أمينو) - فنيل] - (٤ - سلفونيميفنيل) - مثلين] - [١ - (ن - إثيل - ن - إيثيل - ن - ب - سلفوبنزيل) - Δ 7,0 - سيكلو هكسا دينيمين.

Disodium salft of 4 - {[4 - (N - ethyl - p - sulfobenzylamino) - Phenyl } - 4 - sulphoniumphenyl) - methylene }- [1- (1-N- ethyl - N - P - Sulfobenzyl) - Δ 2.5 - Cyclohexadienienimine].

 $C_{37} H_{34} N_2 N_{a_2} O_9 S_3$: الصيغة الكيميائية

الصيغة النائية:

$$\begin{bmatrix} C_2H_5 & C_2H_5 \\ H_2C & N & CH_2 \\ SO_3 & SO_3 & SO_3 \end{bmatrix}$$

الوزن الجنزيئي: ٧٩٢,٨٦

الخــواص:

- يذوب في الماء.

- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٥٥٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس. وتزن ، ورد مرام .
- يستخسده ١٥ غسراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول في ضابط buffer للمادة الملونة.
 - ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۳۹۶۱ غرام من $C_{37} \, H_{34} \, N_2 \, O_9 \, S_3 \, Na_2$
 - تفقد المادة الملونة ١٥٪ من وزنها في درجة حرارة ١٣٥°س .
 - كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح الصوديوم ولا تزيد على

- ٥ ١٪ من المادة الملونة .
- المواد غير المذابة في الماء لا تزيد على ٠,١٪ من المادة الملونة.
- المواد المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٠,٠٪ من المادة الملونة.
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - كروميوم لا يزيد على ٢٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ١٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السميَّة للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

مثيل بنفسج Methyl Violet

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ و $ext{III}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

مثيل بنفسج ٢ بي ، مثيل بنفسج بي ، بنفسج دي باريس ، بنفسج دي مثيل بي ، س . اي بنفسج قاعدي 1 .

النسوع: تراي فنيل ميشان Triphenylmethane

اللسون: بنفسجي .

رقم الدليل اللونى:

س. اس. (۱۹۰۹) رقــم ۲۸۰ س. اي (۱۹۲۶) رقم ۲۸۰ شولتز (۱۹۳۱) رقم ۷۸۳

الاسم الكيميائي:

خليط من الهيدرو كلوريد من مثيلت بارا روزانيلين محتوي أساساً على ن تترا - بنتا - وهكسامثيل.

A mixture of the hydrochlorides of the more highly methylated pararosanilines, Containing the N - tetra - penta - and hexamethyl derivatives.

: الصيغة الكيميائية C₂₄ H₂₈ CIN₃

الصيغة البنائية:

الوزن الجريئي: ٣٩٣,٩٦

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليسست كافيه للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أصفر نفشول إس Naphthol yellow S

. $CIII^{\underline{b}}$ و $I^{\underline{a}}$.

الأسماء المرادفة:

دي + س أصفر رقم ۷ (ملح صوديوم) ، دي + س أصفر رقم ۸ (ملح بوتاسيوم)، حمض أصفر ، أصفر كبريتي ، جسوان نافئسول إس Jaune naphthol S ، س . اي . أصفر غذائي 1 .

النسوع: نيترو Nitro

اللسون: أخضر مصفر .

رقم الدليل اللوني:

س . اس . (۱۹۵٦) رقسم ۱۰۳۱۲

س. اي (۱۹۲٤) رقم ۱۰

شولتز (۱۹۳۱) رقم ۱۹

الاسم الكيميائسي:

ملح صوديوم أو بوتاسيوم ٨ - هيدروكسي - ٧,٥ دانترو - ٢ - حمض نافثالين سلفونيك .

Sodium or Potassium salt of 8 - hydroxy - 5.7 - dinitro - 2- naph-thalene sulfonic acid.

 $C_{10} H_4 N_2 Na_2 O_8 S$: الصيغة الكيميائية : $C_{10} H_4 K_2 N_2 O_8 S$

الصيغة النائية:

الـوزن الجــزيئي :

۳۵۸,۲۰ ملح صوديوم

۳۹,٤۲ ملح بوتاســيوم

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبغة المواد الملونة لا تقل عن ٨٥٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس .
- من ا ن كلوريد تيتانيوس يكافئ ١,٠٠٢٩٨٥ غـرام من المادة الملونة $C_{10}\, H_4\, N_2\, O_8 S\, Na_2$.
- را مليلت من ۰٫۰۰ کلوريد تبتانيوس يکسافئ $\cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot$ غرام من المسادة الملونة $\cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot$ من المسادة الملونة $\cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot, \cdot$
 - المادة الملونة تفقد ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم أو بوتاسيوم لا تزيد على ١٥٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- المواد المستخلصه بالاثير لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٠,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

برتق___الي چي Orange G

. $CII^{\underline{b}}$ و $I^{\underline{a}}$.

الأسماء المرادفة:

بلورات برتقـالية چي جي ، برتقـالي رقم ٣ ، نفـتالين برتقـالي صلب چي چي ، س. اي برتقال غذائي ٤ ، س . اي حمض برتقالي ١٠ .

النـــوع: أحادي النيتروجين Monoazo.

اللـــون: برتقالي براق.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۰۹) رقــم ۱۹۲۳ س. اي (۱۹۲٤) رقــم ۲۷ شــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۳۹

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي الصوديوم ١- فنيل أزو - ٢- نفشول -٦ ، Λ حمض ثنائي سلفونيك .

Disodium salt of 1- phenylazo -2 naphthol -6.8- disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية: ، C₁₆ H₁₀ N₂ Na₂ O₇S₂

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي: ٤٥٢,٣٧ .

الخـــواص:

- يذوب في الماء.
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٨٥٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن ٥٠٠ ٠,٥٠٠ غرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥ غرام ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة .
 - ۱ ملیلتر من ۰,۱ ن کلورید تیتانیوس تکافئ ۰,۰۱۱۳۱ غرام من $C_{16} H_{10} N_2 O_7 S_2 Na_2$
 - المادة الملونة تفقد ١٥٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥ س .
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ١٥٪. من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة لا تزيد على ٢ر١٪.
 - المواد المستخلصه بالاثير لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة .

- انیلین لا یزید علی ۰,۰۲٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٥ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

برتقالي چي چي إن Orange GGN

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ و $ext{I}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

س. اي. برتقالي غذائي ٢ ، ال - برتقالي 1 ، اي اي س مسلسل رقم اي ١١١٠.

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

اللسون: برتقالي .

رقم الدليل اللوني:

س. اي (١٩٥٦) رقسم ١٥٩٨٠ .

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ١- (٣ - سلفوفنيل أزو) -٢- نفشول - ٦ - حمض سافه ذ.ك.

Disodium salt of 1 - (3 - sulfo phenylazo) -2- naphthol -6- sulfonic acid .

الصيغة الكيميائية: C₁₆ H₁₀ N₂ Na₂ O₇S₂

الصيغة البنائيسة:

الوزن الجزيئي: ٤٥٢,٣٧

الخــواص:

- يذوب في الماء .
- يستخدم ١٠ جرامات من سترات ثلاثي الصوديوم كمحلول ضابط buffer الملونة
 - ۱ ملیلتر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۱۱۱ غرام من
 C₁₆ H₁₀ N₂ O₇S₂ Na₂
 - المادة الملونة تفقد ٣٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥°س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ٣٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصه بالاثير لا تزيد على ٢٠,١٪ من المادة الملونة.
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثنائية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة وعميقة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

Ponceau 2 R أر

. $CII^{\underline{b}}$ و $I^{\underline{a}}$ يصنف هذا اللون في فئات

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

اللون: أصفرقرمزي .

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۵٦) رقسم ۱۲۱۵۰

س. اي (۱۹۲٤) رقسم ۷۹

شــولتز (۱۹۳۱) رقـم ۹۰

الاسم الكيميائي:

خليط من ملح ثنائي صوديوم ٣- هيدروكسي - ٤ (٤,٢ و ٦,٢ - زيلو لازو

) - ٧,٢) نفثالين ثنائي حمض سلفونيك .

Mixture of the disodium salt of 3- hydroxy -4- (2, 4 and 2, 6 xylylazo) -2,7 - naphthalene - disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية: ، C₁₈ H₁₄ N₂ O₇S₂ Na₂

الصيغة البنائيسة:

$$CH_3$$
 $N=N$ CH_3 $N=N$ CH_3 $N=N$ N

الوزن الجسزيتي: ٤٨٠,٤٣ .

الخــواص:

- يذوب في الماء.
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٨٦٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن ، ٠٠٠٠ عرامات من المادة الملونة .
- يستخدم ١٠ غرامات من ثلاثي صوديوم سنرات داي هيدريت Trisodium citrate dihydrate كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.
 - - المادة الملونة تفقد ۱۸٪ من وزنها في درجة حرارة ۳۵ °س.
- كلوريد وسلغات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ١٨٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢٠,٠٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصه بالاثير لا تزيد على ٠,٠ من المادة الملونة .
 - م. زيليدين m-xylidine لا تزيد على ٠,٠٠٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٣٪ من المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من وزن المادة الملونة.

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافيه للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

بونسيو ٦ آر Ponceau 6 R

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ و $ext{i}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

س. اي أحمر غذائي ٨ ، ال روت ٥ ، اي . إي . س مسلسل رقم اس ١٢٦ .

النوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

اللسون: أحمر.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۵٦) رقـم ۱۹۲۹۰

س. اي (۱۹۲٤) رقــم ۱۸٦

شـــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۲۱۰

الاسم الكيميائي:

ملح تترا صودیوم ۱ – (٤ – سلفو – ۱ – نفثیل أزو) – ۲ – نفثول – ۳ و ٦ و ۸ – ثلاثی حمض سلفونیك .

Tetra sodium salt of 1 - (4 sulfo -1- naphthylazo) -2- naphthol-3, 6, 8 - trisulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

 $C_{20} H_{10} N_2 Na_4 O_{13} S_4$

السوزن الجزيئي: ٧٠٦,٥٢

الخـــواص:

- يذوب في الماء .

صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٦٠٪ بعيارية كلوريـد تيتانيـوس . وتزن
 ٠,٧٠٠ - ٠,٧٠٠ غرام من الماده الملونة .

- يستخدم ١٠ غـرامات ستسرات ثلاثي الصوديوم كمحلول ضابط buffer .
 - ۱ ملیلتر من ۰,۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰,۰۱۷٦٦ غرام من
 ۲ کلورید تیتانیوس یکافئ ۰,۰۱۷٦٦ غرام من
 ۲ کلورید تیتانیوس یکافئ ۰,۰۱۷٦٦ غرام من
 - المادة الملونة تفقد ٤٠٪ من وزنها عند درجة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ٤٠٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصه بالايثر لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة .

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أحمر ۱۰ بي Red 10B

. $CII^{\underline{b}}$ و $I^{\underline{a}}$.

الأسماء المرادفة:

حمض ماجنتا الثابت بي ، حمض فوكسن الثابت - ، حمض فوكس دي ، أحمر نافتالين بي ، دي، س أحمر رقم ٣٣ ، حمض ماجنتا الصلب بي ، س . إي أحمر غذائي ١٢ .

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo.

الليون: أزرق محمر.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۵٦) رقسم ۱۷۲۰۰

س. اي (۱۹۲٤) رقــم ۳۰ شــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۳۸

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٥ - أمينو - ٤ - هيدروكسي - ٣ - (فنيل أزو) - ٢ ، ٧ - تافئالين ثنائي حمض سلفونيك .

Disodium salt of 5 - amino -4- hydroxy -3- (phenylazo) -2, 7 - naphthalene disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

H₁₀ H₁₁N₃ Na₂O₇ S₂

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي: ٤٦٧,٣٩

الخــواص:

- يذوب في الماء .
- صبخة المادة الملونة لا تقل عن ٨٢٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس. وتزن ، ,٣٥٠ ,٢٥٠ غرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥ غدراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة باستخدام ١٪ محلول أخضر نخفيف إس إف أصفر في الماء ككاشف indicator .
- میلتر من ۰٫۰۱ ن محول کلورید تیتانیوس بکافئ ۰٫۰۱۱۹۹ غرام $H_{16}\,H_{11}\,O_7\,S_2\,Na_2$ من
 - المادة الملونة تفقد ۱۸٪ من وزنها عند درجة حرارة ۳۰ أس .
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ١٨٪ من المادة الملونة .

- المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.
- المواد المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٠,٠٪ من المادة الملونة.
 - الانيلين لا يزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٢٪ من المادة الملونة .
- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أحمسر ٢ چي Red 2 G

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ و $ext{I}^{ ext{a}}$.

الأسماء المرادفة:

أزوجرانين ، أميدونافثول أحمر چي ،

أزوجرانين بي ، س . اي أحمر غذائي . ١

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

اللون: أحمر ساطع .

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۷۱) رقسم ۱۸۰۵۰

س. اي (۱۹۲٤) رقــم ۳۱

شــولتز (۱۹۳۱) رقـم ٤٠

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٥ - أسبيتا ميد و- ٤- هيدروكسي -٣- (فنيل أزو) - ٢ و ٧- نفثالين حمص ثنائي سلفونيك .

Disodium salt of 5 - acetamido -4- hydroxy -3- (phenylazo) -

2,7-naphthalene disulfonic acid.

الصيغة الكيميائية:

H₁₈ H₁₃N₃ Na₂O₈S₂

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي : ٩,٤٣ ه

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٨٦٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس. وتزن ، ,٣٥٠ ,٢٥٠ غراماً . من المادة الملونة .
- يستعمل ١٥ غرام من ترترات هيدروجين صوديوم لعيمل محلول ضابط buffer للمادة الملونة.
 - - المادة الملونة تفقد ١٨٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم لا تزيد على ١٨٪ من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢,٠٪ من المادة الملونة.
 - المواد المستخلصة بالاثير لا تزيد على ٢٠,١٪ من المادة الملونة.
 - أنيلين لا يزيد على ٠,٠٢٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٠٪ في المادة الملونة.
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٢٪ من المادة الملونة .

- الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

المصــــدر: صناعي (صبغة القطران الطبي) وصبغة الآزو .

الاستعمال: كمادة ملونة حمراء.

أضـــراره: غير معروف سميته ويحتاج إلى دراسة في الانسان.

المنتجات التي يستخدم فيها:

السجق، منتجات اللحوم المطهية ، تحست الدراسة في السوق الاوربية المشتركة لإعطائه الرقم (E) اي .

ملحــوظة:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

موقف التشريعات الدولية:

المقدار المسموح تناوله يومياً هو صفر - ٠,٠٠٦ ملليغرام /كيلوغرام من وزن جسم الإنسان .

Rhodamine B رودامین بي

يصنف هذا اللون في فعات $\mathbf{I}^{\underline{a}}$ و $\mathbf{CIII}^{\underline{b} + \mathbf{c}}$.

الأسماء المرادفة:

دي ، س أحمر رقم ١٩ ، س . اي أحمر غذائي ١٥ .

النسوع: زانسين Xanthene

اللسون: أزرق قرنفلي إلى أحمر بنفسجي .

رقم الدليل اللوني:

س. اي (١٩٥٦) رقسم ١٧٠

س. اي (۱۹۲٤) رقسم ۷٤٩

شـــولتز (۱۹۳۱) رقــم ۸۶۶

الاسم الكيميائي:

[۹ - (أو - كاربوكسي فنيل) -٦- (ثنائي إثيل أمينو) -٣ اتش - زانسين -٣- يليدين] ثنائي إثيل كلوريد أمونيوم

[9 - (O - Carboxyphenyl) -6- (diethylamino) - $3\underline{U}$ - Xanthen 3 - ylidene] diethylammonium chloride.

الصيغة الكيميائية:

 $C_{28} H_{31} CIN_2 O_3$

الصيغة البنائية:

الوزن الجيزيئي: ٢٧٩٠٠٢

الخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبغة المادة الملونة لا تقل عن ٩٠٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن المردد . ١,٠٠ غرام من المادة الملونة .
- يستخدم ١٥ غدراماً من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة
- ر ملیلستر من ۰٫۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰٫۰۲۳۹۰ غرام من $C_{28}\,H_{31}\,N_2\,O_3\,C1$ المادة الملسونة
 - المادة الملونة تفقد ١٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٧٥ أس .
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم ولا تزيد على . ١ / من المادة الملونة .
 - المواد غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.

- المواد المستخلصة بالاثير لا تزيد على ٠,٢٪ من المادة الملونة.
 - المواد المتوسطة لا تزيد على ٥,٥٪ من المادة الملونة .
- ثنائي إثيل م أمينو فينول لا تزيد على ٥,٥٪ في المادة الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

قرمزي چي إن Scarlet GN

. $ext{CII}^{ ext{b}}$ يصنف هذا اللون في فئات $ext{i}^{ ext{B}}$ و

الأسماء المرادفة:

س. اي . أحمر غذائي ٢ ، ال روت ٦ ، اي كارلات چي ان ، اي .ي س مسلسل رقم اي ١٢٥ .

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo .

الليون: أحسر .

رقم الدليل اللوني :

س. اي (۱۹۵٦) رقسم ۱٤۸۱۰ .

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٢- (٦ - سلفو - ٢و ٤- زيلازو) -١- نافشول -٥-حمض سلفونيك .

Disodium salt of 2- (6- Sulfo - 2,4 - Xylylazo) -1- napthol -5- sulfonic acid .

الصيغة الكيميائية : درية الكيميائية الكيمائية الكيمائي

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي : ٤٨٠,٤٣

آلخـــواص:

- يذوب في الماء .
- صبخة المادة الملونة لا تقل عن ٧٠٪ بعيارية كلوريد تيتانيوس وتزن . ٠٠٠٠ ٠,٢٠٠ غرام من المادة الملونة .
- يستخصده ۱۰ غرامات من ترترات هيدروجين صوديوم كمحلول ضابط buffer للمادة الملونة.
 - ۱ ملیلتر من ۰,۱ ن کلورید تیتانیوس یکافئ ۰۱۲۰,۰۱ غرام من

 C₁₈ H₁₄ N₂ O₇ S₂ Na₂
 - تفقد المادة الملونة ٣٠٪ من وزنها عند درجة حرارة ١٣٥٠س.
- كلوريد وسلفات المادة الملونة تحسب كأملاح صوديوم ولا تزيد على ٣٠٪ من المادة الملونة
 - الماده غير الذائبة في الماء لا تزيد على ٢٠٠٠٪ من الماده الملونة.
 - المواد المستخلصة بالايثر لا تزيد على ٠,٠٪ من الماده الملونة .
 - الرصاص لا يزيد على ١٠ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الزرنيخ لا يزيد على ٣ ملليغرام/كيلوغرام من المادة الملونة .
 - الصبغات الثانوية لا تزيد على ٤٪ من المادة الملونة .
 - المواد المتوسطه لا تزید علی ٥,٠٪ من المادة الملونة .

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيرها المختلف.

ســـودان چي Sudan G

بصنف هذا اللون في فئات $^{\mathrm{BII}^{\underline{0}}}$ و $^{\mathrm{CII}^{\underline{b}}}$

الأسماء المرادفة:

سودان برتقالي ، زيت أصفر چي چي .

رقم الدليل اللوني :

س. آي (١٩٥٦) رقسم ١١٩٢٠

س . اي (۱۹۲٤) رقم : ۲۳

سولتز (۱۹۳۱) رقسم ۳۱

الاسم الكيميائي:

٤ - (فنيل أزو) - ريسورسينول

4 - (Phenylazo) resorcinol

 $C_{12} H_{10} N_2 O_2$: الصيغة الكيميائية

الصيغة البنائية:

الوزن الجزيئي: ٢١٤,٢٣

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم سمية المادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

مسودان أحمر چي Sudan Red G

. $\mathrm{Cll}^{\underline{\mathrm{b}}}$ و $\mathrm{III}^{\underline{\mathrm{a}}}$.

الأسماء المرادفة:

سودان أحمر ، سودان ر ، س . اي أحمر غذائي ١٦ .

الاسم الكيميائي:

۱ - [(أو - ميثوكسفنيل) أزو] - ۲ - نافشول 1- [(<u>o</u> - Methoxyphenyl) azo] -2- napthol

الصيغة الكيميائية: C₁₇ H₁₄N₂O₂

الصيغة البنائيـــة:

الوزن الجزيئي: ٢٧٨,٣١

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السميه للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

بنفسجي ٥ بي إن Violet 5 BN

. $\mathrm{CII}^{\mathrm{b}}$ و $\mathrm{III}^{\mathrm{a}}$ يصنف هذا اللون في فئات

الأسماء المرادفة:

حمض بنفسجي ٦ بي ، حمض بنفسجي ٤ بي اس ، حمض بنفسجي ، فورميل بنفسجي ، حمض بنفسجي ٦ بي ، س . اي بنفسجي غذائي 1 .

النوع: تراي أريلمثان Triarylmethane

اللـون: أزرق بنفسجي لامع.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (۱۹۵٦) رقسم ۲۹۸۵ س. اي (۱۹۲٤) رقم : ۲۹۸ سولتز (۱۹۳۱) رقسم ۸۰۸

الاسم الكيميائي:

ملح صوديوم [3 [- (ψ - (ثنائي إثيل أمينوه) فنيل] - ψ - [إثيل (م - سلفوبنزيل) أمينو] بنزيل آدين] - χ - χ - سيكلو هكسادين] [ثيل (م - سلفو بنزيل) هيدرو كسيد أمونيا .

Sodium salt of [4 - [-[P (diethylamino_ phenyl] - P - [ethyl (m-sulfo benzyl) amino] benzylidene] - 2 , 5 - scyclo hexadien - 1 - ylidene] ethyl (m - sulfobenzyl) ammonium hydroxide, inner salt.

الصيغة الكيميائية:

 $C_{41} H_{44} N_3 NaO_6 S_2$

الصيغة البنائية:

السوزن الجنويئي: ٧٦١,٩٤

موقف التشريعات الدولية:

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

أصفر Vellow 27175 N إن ۲۷۱۷ أصفر

يصنف هذا اللون في فئات $^{\underline{a}}$ و CII .

الأسماء المرادفة:

چامون ۲۷۱۷۵ إن (Jaune)، س، اي أصفر غذائي ٧

النسوع: أحادي النيتروجين Monoazo

اللسون: أصفر.

رقم الدليل اللوني:

س. اي (١٩٥٦) رقسم ١٣٤٤٥

الاسم الكيميائي:

ملح ثنائي صوديوم ٣ - أمينو - ٤ - [(م - سلفوفنيل) أزو] - ٢ ، ٧ - نفثالين حامض سلفونيك.

Trisodium salt of 3 amino -4- [cm - sulfophenyl) azo] - 2,7 naph-thalene sulfonic acid .

$$C_{16} \, H_{10} \, N_3 \, Na_3 \, O_9 S_3$$
 : الصيغة الكيميائية

الوزن الجزيئي : ٣,٤٣٥٥

موقف التشريعات الدولية :

هذه الدراسة ليست كافية للسماح بتقدير وتقييم السمية للمادة الملونة ولذلك تحتاج لدراسات عديدة لإظهار تأثيراتها المختلفة .

ريوفلافين - ٥- فوسفات (ديوفلافين - ٥- (فوسفات الصوديوم) إي ١٠١ (إ) Riboflavin - 5 '- phosphate (Riboflavin-5'- (Sodium phosphate)

المصدر: يحضر كيميائياً من الريبوفلافين.

الاستعمال: كمادة ملونة صفراء اللون، فيتامين ب٢٠.

أضــــــراره : غير معروف.

المنتجات التي يستخدم فيها:

منتجات السكر المختلفة، المربي .

موقف التشريعات الدولية:

تحت التسجيل في السوق الأوروبية المشتركة لإعطائه الرقم (E) اي .

أصفر ٢ چي Yellow 2 G

المصــــدر: صناعي و صبغة القطران الطبي ، وصبغة الآزو.

الاستعمال: كمادة ملونة للاغذية.

أضراره: يسبب حساسية عند الانسان وكذلك يسبب مشاكل صحية للأفراد

الذين يعانون من أزمات صدرية والحساسين للاسبرين.

اللـــون: تحت التسجيل في السوق الأوربية المشتركة لإعطائه الرقم (E) إي.

كارموزين Carmosine (Azorubine) C.I. 14720 إي

المسلو : صبغة اصطناعيه من Azo dye

رقم الدليل اللوني: سأى ١٤٧٢٠

الاستعمال: كلون أحمنر.

أضراره: لا يعطى للأفراد الذين عندهم حساسيه من الأسبرين أو مرض الربو ويسبب الهرش أو أوديما Oedema .

المنتجات التي يستخدم فيها:

الحلوى - فطيرة الجبن - والصلصة البني والمرزبانيه (حلوى من مسحوق اللوز والسكر).

المقدار المسموح تناوله يومياً هو ١٠٢٥ ملليغرام/كيلوغرام من وزن الجسم.

أخضــر اس اي ۱٤۲ Greens

الأسماء المرادفة: (حمض أخضر براق براق بي اس ليسامين اأخضر سي اي) المسسسدر: صناعي «صبغة القطران الطبي».

رقم الدليل اللوني: س. اي ١٤٠٩.

الاستعمال: كمادة ملونة خضراء.

المنتجات التي يستخد فيها: الجبن، البزلاء المعلبه والخبز المطحون والجيلي والصلصلة.

صبغة ريوبين (ليثول ريوبين ب ك و س آي ٥٨٥٠) إي ١٨٠ Pigment Rubine (Lithol Rubine BK; C.I. 15850)

المصدر: صناعي « صبغة الآزو » .

الاستعمال: كمادة ملونة حمراء.

أضــــراره: غير معروفة .

المنتجات التي يستخدم فيها: الجبس.

طرق الكشف عن المواد الملونة في الغذاء :

- Liquid chromatographic method.
- Colum chromatopraphie method.
- Spectrophotometric and then layer chromatographic method.
- Grarimetrie method.
- Higlperfer marce liquid chromatography method.

المواصفة القياسية الخليجية رقم ١٩٨٤/٢٢م.

المراجع

- المواصفة القياسية الخليجية ١٩٨٤/٢٣ المواد الملونه المستخدمة في المواد المغذائية »

هيئة المواصفات والمقاييس لدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية ·

- Compendium of Food Additives Specifications Addendum 2 FAO, 1995
- Compendium of Food Additives Specifications Addendum 1 FAO, 1993.
- Codex Alimentarius, General Requirements FAO/WHO 1991.
- Code of Federal Regulations, 1991, Food and Drug D.A.), Parts 170 to 199.
- Dorothyl W.F., 1987 E.E. Legislation, the British Food Manufacturing Industries Research Association Randails road, Lether Head, Survey KT 227 RY.
- Dorothy W. Flowerdeul "Guide to Food Regulations in the United Kingdom" Fifth Edition 1995.
- Evaluation of Certain Food Additives and Contaminants FAO/ WHO/,1987.
- Evaluation of Certain Food Additives and Contaminants FAO/ WHO, 1982.
- Evaluation of Certain Food Additives and Contaminants FAO/ WHO, 1981.
- Eroluation of Certain Food Additives and Contaminants FAO/ WHO, 1980.
- Erich Lueck 1980, "Antimicrobeal Food Additives, Springer Verlog, Berlin Heidelberg New York.

- Food Chemistry Second Edition Etited by Owen R. Fennema New York and Basel, Marcel Dekker, Inc., 1985.
- FAO/WHO, Food Additives Data System, Evaluation by the Joint FAO/WHO, Expert Committe on Food Additives, 1956 1984.
- Food Additives Recent Developments Edited by J.C. Jonson 1983.
- Food Additives and Your Health, by Beatricetum Hunters, 1972.
- Food and Agriculture Organization of the united Nations world Health Organization, 1966, Specification for identity and purity and Toxicological evalution of food colours, FAO Nutrition Meetings Report Series No. 38B WHO/Food Add./66.25.
- Gordon Mockinney and Angelac. Little, 1962. Color of foods, Westport, Connecticut. The Ari publishing company, INC.
- Johnson J.E., 1983 "Food Additives" Noyes Nata Corporation, Park Ridge, New Jersey, U.S.A.
- Mauric Hanssen, Jill Marsden, 1984, E, for Additives, Thorsons Publishers Limited Wellingbrough, Northamptonshire.
- Owen R. F., 1985. Food Chemistry 2nd, Edition, Marcel Dekker, Inc., New York and Basel.
- Pearson, D.P., Chemical Analysis of Foods 8th Edition, 1981, P. 57.

صفحة	الموضــــوع
٧	المقدمية
4	الباب الأول – الملونات الغذائية الطبيعية
11	– کانٹازانٹین – کانٹازانٹین
1 £	– بیتا – آبو – ۸ – کاروتینال
17	–
Y•	 بیتا – آبو – ۸ – حمض کاروتینویك، مثیل واثیل ایستر
77	- ثاني اكسيد التيتانيوم
40	- بودرة الومنيوم - بودرة الومنيوم
**	- کرکم - کرکم
٣٠	- کاروتین (طحلبی) وکاروتین (خضراوات)
٣٢	- مستخلص قرمزي
40	– ريبوفلافين
41	– [.] کلوروفیل
***	 النحاس المركب للكلوروفيل
**	- ِ ذهــــب
44	- كراميل
٣٨	– أناتو، بيكسين، نوربكسين
79	– کابانئین
44	– الكربون الاسود
٤٠	- ليكوبين
٤٠	- زانثوفيلس (ليوتين)

٤١	زانتوفیلس، کریبتوزانثین)	- /			
٤١	زانثوفیلس، (روبیزانثین)	_			
٤٢	زانثوفيلس، فيلوزانثين	-			
٤٢	جذور البنجر الأحمر	-			
٤٣	فضة				
٤٣	أنتثوسيانينز	-			
٤٤	كربونات الكالسيوم	-			
٤٥	الباب الثاني – الملونات الغذائية الاصطناعية				
٤٧	أمارانس	-			
٥٢	أزرق براق	-			
٥٦	احمر ليموني ٢	_			
٥٩	اریثروسین	_			
77	أخضر ثابت اف اس إف	_			
٦٥	أزرق اندانٹرین آر اِس	-			
٦٧	انديجوتين		•		
٧٠	برتقالی ۱	_			
٧٣	أزرق مجهز في	_			
77	. بونسيو ٤	_			
٧٩	كورستين وكورسيترون	_			
۸١	أصفر كيونولين	, <u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>			
٨٤	أصفر الغرب				
۸۷	تارترازین	·			
91	اخضر صوفي بي . اس	-			
,					

	9 £	حمض فیو کس إف بی	_
	4.7	أزوربين	_
	44	بنفسج بنزيل	_
	1.4	اسود ۷۹۸۶	_
	١٠٤	أزرق في آر إس	
	1.4	رو	_
	11.	بنی اِف ک	_
	117	بي ۔ البني الشيكولاتي إتش تي	
	110	کوویسوین کرویسوین	
	114	رو. أيوسين	
	17.		_
	١٢٣	أصفر ثابت أبي	
	177	أخضر فاتح اس اف أصفر	_
	1 7 9	مثيل بنفسج	_
	171		_
	١٣٤	بر تقال جی	-
	140-	برحان . ي برتقالي جي جي إن	_
	189		_
	121		_
ı	122	احمر ۱۰ بی	
	124	احمر ۲ جي	_
	10.	رودامين نيي رودامين نيي	_
	107	· ·	
	100	بر رپ بي <u>.</u> سودان جي	-
		-1 1 1 - 1	

-	سودان أحمر جي	107
-	بنفسجي ٥ بي إن	104
-	أصفر ٢٧١٧٥ إن	109
-	ريبوفلافين -٥- فوسفات	171
_	أصفر ٢ جي	177
-	كارموزين	777
-	احصر اس	172
-	صبغة ريوبين	172
-	طرق الكشف عن المواد الملونة في الغذاء	170
_	المراجــع	177
-	الفهــرس	179

